16.12.03

JAPAN PATENT OFFICE

別紙添付の書類に記載されている事項は下記の出願書類に記載されて いる事項と同一であることを証明する。

This is to certify that the annexed is a true copy of the following application as filed with this Office.

出願年月日 Date of Application:

2003年10月23日

RECEIVED 0 6 FEB 2004

WIPO

PCT

号 出 願 Application Number:

特願2003-363820

[ST. 10/C]:

[JP2003-363820]

出 人

浜理薬品工業株式会社

Applicant(s):

COMPLIANCE WITH---RULE 17.1(a) OR (b)

特許庁長官 Commissioner, Japan Patent Office

1月23日 2004年





【書類名】 特許願 【整理番号】 H13J1196 【提出日】 平成15年10月23日 【あて先】 特許庁長官殿 【国際特許分類】 A61K 31/53 【発明者】 【住所又は居所】 京都府長岡京市高台西6番10 【氏名】 前田 四郎 【発明者】 【住所又は居所】 大阪府高槻市明野町10-12 【氏名】 喜多 登志子 【発明者】 【住所又は居所】 兵庫県西宮市門戸荘2番21号 【氏名】 目黒 寛司 【特許出願人】 【識別番号】 000236573 【氏名又は名称】 浜理薬品工業株式会社 【代理人】 【識別番号】 100077012 【弁理士】 【氏名又は名称】 岩谷 龍 【先の出願に基づく優先権主張】 【出願番号】 特願2002-365927 【出願日】 平成14年12月17日 【手数料の表示】 【予納台帳番号】 066372 【納付金額】 21,000円 【提出物件の目録】 【物件名】 特許請求の範囲 1 【物件名】 明細書 1 【物件名】 要約書 1 【物件名】 委任状 1 平成15年9月29日付包括委任状提出書に添付の包括委任状を 【援用の表示】

援用する。

【書類名】特許請求の範囲

【請求項1】

下記一般式(1);

【化1】

(式中、R1は、(i)水素、(ii)置換基を有してもよいフェニル基もしくはフェニルアルキル基、(iii)置換基を有してもよいナフチル基もしくはナフチルアルキル基、(iv) 置換基を有してもよい複素環基、複素環アルキル基もしくは複素環アミノアルキル基、(v)置換基を有してもよい炭素数1~16のアルキル基、または(vi)置換基を有してもよい環状アルキル基もしくは環状アルキルーアルキル基を表す。

R1 は、(a) R1 が水素のときは、ジヒドロトリアジン環の1位に置換している(i) 置換基を有してもよいフェニル基もしくはフェニルアルキル基、(ii) 置換基を有してもよいナフチル基もしくはナフチルアルキル基、(ii) 置換基を有してもよい複素環基、複素環アルキル基もしくは複素環アミノアルキル基、(iv) 置換基を有してもよい炭素数1~16のアルキル基、または(v) 置換基を有してもよい環状アルキル基もしくは環状アルキルーアルキル基を表し、(b) R1 が水素以外のときは、ジヒドロトリアジン環の1位または3位の窒素原子に結合している水素を表す。

R2は、水素または置換基を有してもよい炭素数1~16のアルキル基を表す。

 R_3 及び R_4 は、 R_3 が水素または置換基を有してもよい炭素数 $1\sim3$ のアルキル基であり、 R_4 が水素または置換基を有してもよい炭素数 $1\sim1$ 6 のアルキル基であるか、又は R_3 と R_4 とが隣接する炭素原子と一緒になって、スピロシクロアルカンまたはアルキルスピロシクロアルカンを形成することを表す。

破線は二重結合の位置が1、2位または2、3位のいずれかであることを表す。) で示される化合物もしくはその互変異性体またはそれらの薬理学的に許容され得る塩を有 効成分として含有することを特徴とする抗菌剤。

【請求項2】

R2及びR4のいずれか一方が、置換基を有してもよい炭素数7~16のアルキル基であることを特徴とする請求項1に記載の抗菌剤。

【請求項3】

下記一般式(1a);

【化2】

(式中、R1は、(i)水素、(ii) 置換基を有してもよいフェニル基もしくはフェニルアルキル基、(iii) 置換基を有してもよいナフチル基もしくはナフチルアルキル基、(iv) 置換基を有してもよい複素環基、複素環アルキル基もしくは複素環アミノアルキル基、(v) 置換基を有してもよい炭素数1~16のアルキル基、または(vi) 置換基を有してもよい環状アルキル基もしくは環状アルキルーアルキル基を表す。

R1'は、(a) R1が水素のときは、ジヒドロトリアジン環の1位に置換している(i) 置換基を有してもよいフェニル基もしくはフェニルアルキル基、(ii) 置換基を有してもよいたフチル基もしくはナフチルアルキル基、(iii) 置換基を有してもよい複

出証特2003-3112675

素環基、複素環アルキル基もしくは複素環アミノアルキル基、(iv)置換基を有しても よい炭素数1~16のアルキル基、または(v)置換基を有してもよい環状アルキル基も しくは環状アルキルーアルキル基を表し、(b) R1が水素以外のときは、ジヒドロトリ アジン環の1位または3位の窒素原子に結合している水素を表す。

R21は、置換基を有してもよい炭素数7~16のアルキル基を表し、

R₃ 及びR₄ は、R₃ が水素または置換基を有してもよい炭素数1~3のアルキル基で あり、R4 が水素または置換基を有してもよい炭素数1~16のアルキル基であるか、又 はR3とR4とが隣接する炭素原子と一緒になって、スピロシクロアルカンまたはアルキ ルスピロシクロアルカンを形成することを表す。

破線は二重結合の位置が1、2位または2、3位のいずれかであることを表す。) で示される化合物もしくはその互変異性体またはそれらの塩。

【請求項4】

Rıが、(i)水素、(i i)置換基を有してもよいフェニル基もしくはフェニルアル キル基、(iii)置換基を有してもよいナフチル基、(iv)置換基を有してもよい複 素環基、複素環アルキル基もしくは複素環アミノアルキル基、(v)置換基を有してもよ い炭素数1~16のアルキル基、または(v i) 置換基を有してもよい環状アルキル基も しくは環状アルキルーアルキル基であり、

Rı'が、(a) Rıが水素のときは、ジヒドロトリアジン環の1位に置換している (i)置換基を有してもよいフェニル基もしくはフェニルアルキル基、(i i)置換基を有 してもよいナフチル基もしくはナフチルアルキル基、(i i i) 置換基を有してもよい複 素環基、複素環アルキル基もしくは複素環アミノアルキル基、又は(iv)置換基を有し てもよい炭素数1~16のアルキル基であることを特徴とする請求項3記載の化合物もし くはその互変異性体またはそれらの塩。

【請求項5】

R₁ が、置換基を有してもよいフェニル基又はフェニルアルキル基であり、R₃ が、置 換基を有してもよい炭素数1~3のアルキル基であり、R4が、置換基を有してもよい炭 素数1~16のアルキル基であることを特徴とする請求項3記載の化合物もしくはその互 変異性体またはそれらの塩。

【請求項6】

下記一般式(1 b);

【化3】

(式中、Rııは、(i)水素、(i i)置換基を有してもよいフェニル基、(i i i) 置換基を有してもよいナフチル基もしくはナフチルアルキル基、(iv)置換基を有して もよい複素環基もしくは複素環アルキル基、または(v)置換基を有してもよい環状アル キル基もしくは環状アルキルーアルキル基を表す。

R11'は、(a) R11 が水素のときは、ジヒドロトリアジン環の1位に置換してい る(i)置換基を有してもよいナフチル基もしくはナフチルアルキル基、(ii)置換基 を有してもよい複素環基もしくは複素環アルキル基、(i i i) 置換基を有してもよい炭 素数1~16のアルキル基、または(i v)置換基を有してもよい環状アルキル基もしく は環状アルキルーアルキル基を表し、(b) R₁₁ が水素以外のときは、ジヒドロトリア ジン環の1位または3位の窒素原子に結合している水素を表す。

R 3 及びR 4 は、R 3 が水素または置換基を有してもよい炭素数 1 ~ 3 のアルキル基で あり、R4 が水素または置換基を有してもよい炭素数1~16のアルキル基であるか、又 はR₃ とR₄ とが隣接する炭素原子と一緒になって、スピロシクロアルカンまたはアルキ

ルスピロシクロアルカンを形成することを表す。

破線は二重結合の位置が1、2位または2、3位のいずれかであることを表す。

ただし、R₁₁ '及びR₄ の少なくとも一方は、置換基を有してもよい炭素数 7~16 のアルキル基である。)

で示される化合物もしくはその互変異性体またはそれらの塩。

【請求項7】

R11が、置換基を有してもよいフェニル基であることを特徴とする請求項6に記載の 化合物もしくはその互変異性体またはそれらの塩。

【請求項8】

下記一般式(1 c);

【化4】

(式中、nは13~15の整数を表す。)

で示される化合物もしくはその互変異性体またはそれらの塩。

【請求項9】

下記一般式(1d);

【化5】

$$R_{12}HN$$
 R_{12}
 R_{12}
 R_{12}
 R_{13}
 R_{14}
 R_{15}
 R_{15}
 R_{16}
 R_{16}
 R_{17}
 R_{18}
 R_{19}
 R_{19}

(式中、R12は、水素、または置換基を有してもよい複素環基、複素環アルキル基もしくは複素環アミノアルキル基を表す。

 R_{12} は、(a) R_{12} が水素のときは、ジヒドロトリアジン環の1位に置換している置換基を有してもよい複素環基、複素環アルキル基もしくは複素環アミノアルキル基を表し、(b) R_{12} が水素以外のときは、ジヒドロトリアジン環の1位または3位の窒素原子に結合している水素を表す。

R2は、水素または置換基を有してもよい炭素数1~16のアルキル基を表す。

 R_3 及び R_4 は、 R_3 が水素または置換基を有してもよい炭素数 $1\sim3$ のアルキル基であり、 R_4 が水素または置換基を有してもよい炭素数 $1\sim1$ 6 のアルキル基であるか、又は R_3 と R_4 とが隣接する炭素原子と一緒になって、スピロシクロアルカンまたはアルキルスピロシクロアルカンを形成することを表す。

破線は二重結合の位置が1、2位または2、3位のいずれかであることを表す。) で示される化合物もしくはその互変異性体またはそれらの塩。

【書類名】明細書

【発明の名称】新規2, 4-ジアミノー1, 3, 5-トリアジン誘導体 【技術分野】

[0001]

本発明は新規抗菌剤および新規2,4-ジアミノー1,3,5-トリアジン誘導体に関する。

【背景技術】

[0002]

種々の殺菌・消毒剤、抗生物質、合成抗菌剤などの開発により多くの感染症が克服され、人類の平均寿命の大幅な延長が達成された。しかし、一方ではこれら薬剤に対する耐性菌が数多く出現するとともに、高齢者などにおいては免疫低下などの原因により、通常では感染力の弱い細菌によるいわゆる日和見感染症も増加しており、院内感染やその他施設での集団感染が増加するなど大きな社会問題になっている。特に近年、メチシリン耐性黄色ブドウ球菌(MRSA)やバンコマイシン耐性腸球菌(VRE)あるいは最近はバンコマイシン耐性MRSA、多剤耐性緑膿菌、肺炎球菌やセラチア菌などによる従来の薬剤では治療できない感染症が急増しており、これらの有効な予防や治療法の開発が切望されている。

[0003]

50数年前に抗マラリア剤Proguani1の活性代謝産物である4,6ージアミノー1ー(pークロロフェニル)ー1,2ージヒドロー2,2ージメチルーsートリアジン(Cycloguanil)が発見(非特許文献1,2)されて以来、種々の特許出願あるいは研究報告がなされている。

例えば、非特許文献3には、4,6ージアミノー2,2ージメチルーsートリアジン誘導体等の抗ビタミン、抗マラリア活性が記載されている。非特許文献4には、4,6ージアミノー1,2ージヒドロー2,2ージメチルー1ーフェニルーsートリアジン等が抗ビタミン、抗マラリア、抗癌、抗コクシジウム活性に関連して記載されている。また、特許文献1に1ー(3ーフェニルプロピル)ー2,4ージアミノー6,6ージメチルー1,6ージヒドロー1,3,5ートリアジン等を殺虫剤に用いることが記載されている。特許文献2には、4,6ージアミノー1,2ージヒドロー1ーフェニルーsートリアジン等がカリニ原虫の成長を阻害する作用を有することが記載されている。特許文献3には、1ーpークロロフェニルー4,6ージアミノー1,2ージヒドロー1,3,5ートリアジン等を駆虫剤(抗マラリア剤など)に用いることが記載されている。しかし、前記公知文献には抗菌活性について何ら言及されていない。

特許文献 4 には、抗マラリア作用の他にさらに抗菌活性を持つ化合物として、4, 6- ジアミノー1, 2- ジヒドロー1, 3, 5- トリアジン誘導体が、特許文献 5 には抗マラリア・抗菌活性化合物として 4, 6- ジアミノー1, 2- ジヒドロー1, 3, 5- トリアジン誘導体が記載されているが、これら公知文献に記載の化合物は、いずれも 1, 2- ジヒドロー1, 3, 5- トリアジン環の 1 位に- 0- を介在基とする置換基を有するから、本発明化合物とは別異の化合物であるのみならず、抗菌作用のデータも記載されていない

[0004]

特許文献6には、その実施例5に除草作用を有する下記式(4)で示される化合物が記載されているが、その抗菌作用については何ら記載されていない。

【化1】

[0005]

特許文献 7 では、その実施例 3 に除草作用を有する下記式 (5) で示される化合物が記 載されているが、その抗菌作用については何ら知られていない。

【化2】

$$H_3C$$
 H_3C
 H_3C

[0006]

非特許文献5にはデヒドロフォレート還元酵素阻害剤(駆虫剤(抗マラリア剤))とし て下記式 (6) で示される化合物が記載されている。しかし、前記公知文献には同化合物 の抗菌作用については何ら記載がない。

【化3】

【特許文献1】米国特許第5,565,451号明細書

【特許文献2】欧州特許第0504290号明細書

【特許文献3】国際公開第01/53276号パンフレット

【特許文献4】米国特許第3,682,912号明細書

【特許文献 5】米国特許第3,723,429号明細書

【特許文献6】米国特許第3,287,365号明細書

【特許文献7】米国特許第3,287,366号明細書

【非特許文献 1】 Journal of Pharmacology 1947, Vol. 2, p. 161-168

【非特許文献 2】 British H. C. Carrington et.al., Nature 1951, Vol.168, p.108

【非特許文献 3】E. J. Modest et. al., Journalof the American Chemical Societ v 1952, Vol. 74, p. 855-856

【非特許文献 4】 E. J. Modest et. al., Journal of Organic Chemistry 1956, Vol. 21. p. 1-13. p. 14-20

【非特許文献 5】 Andre Rosowsky et. al., Antimicrobial Agents and Chemotherapy 1995, Vol. 39, p. 79-86

【発明の開示】

【発明が解決しようとする課題】

[0007]

本発明の目的は、2, 4-ジアミノ-1, 3, 5-トリアジン誘導体またはその薬理学 的に許容される塩を有効成分として含有する新規抗菌剤を提供することである。また、他 の目的は、新規な2, 4-ジアミノ-1, 3, 5-トリアジン誘導体またはその薬理学的 に許容される塩を提供することである。

【課題を解決するための手段】

[0008]

上記の目的を達成するため、本発明者らは新規なトリアジン誘導体を創製し、その生理

活性を調べた結果、一般式(1)で示される2,4ージアミノー1,3,5ートリアジン誘導体またはその薬理学的に許容される塩がグラム陽性菌およびグラム陰性菌に対して幅広く、強い増殖抑制効果ならびに殺菌効果を持つことを見出し、本発明を完成するに至った。

[0009]

すなわち、本発明は、

1) 下記一般式(1); 【化4】

(式中、R₁は、(i)水素、(ii)置換基を有してもよいフェニル基もしくはフェニルアルキル基、(ii)置換基を有してもよいナフチル基もしくはナフチルアルキル基、(iv) 置換基を有してもよい複素環基、複素環アルキル基もしくは複素環アミノアルキル基、(v)置換基を有してもよい炭素数1~16のアルキル基、または(vi)置換基を有してもよい環状アルキル基もしくは環状アルキルーアルキル基を表す。

R₁ は、(a) R₁ が水素のときは、ジヒドロトリアジン環の1位に置換している(i) 置換基を有してもよいフェニル基もしくはフェニルアルキル基、(ii) 置換基を有してもよいナフチル基もしくはナフチルアルキル基、(iii) 置換基を有してもよい複素環基、複素環アルキル基もしくは複素環アミノアルキル基、(iv) 置換基を有してもよい炭素数1~16のアルキル基、または(v) 置換基を有してもよい環状アルキル基もしくは環状アルキルーアルキル基を表し、(b) R₁ が水素以外のときは、ジヒドロトリアジン環の1位または3位の窒素原子に結合している水素を表す。

R2は、水素または置換基を有してもよい炭素数1~16のアルキル基を表す。

 R_3 及び R_4 は、 R_3 が水素または置換基を有してもよい炭素数 $1\sim3$ のアルキル基であり、 R_4 が水素または置換基を有してもよい炭素数 $1\sim1$ 6 のアルキル基であるか、又は R_3 と R_4 とが隣接する炭素原子と一緒になって、スピロシクロアルカンまたはアルキルスピロシクロアルカンを形成することを表す。

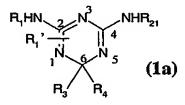
破線は二重結合の位置が1、2位または2、3位のいずれかであることを表す。) で示される化合物もしくはその互変異性体またはそれらの薬理学的に許容され得る塩を有 効成分として含有することを特徴とする抗菌剤、

[0010]

2) R2及びR4のいずれか一方が、置換基を有してもよい炭素数7~16のアルキル基であることを特徴とする上記1)に記載の抗菌剤、

[0011]

3) 下記一般式(1a); 【化5】



(式中、R1は、(i)水素、(ii)置換基を有してもよいフェニル基もしくはフェニルアルキル基、(iii)置換基を有してもよいナフチル基もしくはナフチルアルキル基、(iv)置換基を有してもよい複素環基、複素環アルキル基もしくは複素環アミノアルキル基、(v)置換基を有してもよい炭素数1~16のアルキル基、または(vi)置換

基を有してもよい環状アルキル基もしくは環状アルキルーアルキル基を表す。

R₁ は、(a) R₁ が水素のときは、ジヒドロトリアジン環の1位に置換している(i) 置換基を有してもよいフェニル基もしくはフェニルアルキル基、(ii) 置換基を有してもよいナフチル基もしくはナフチルアルキル基、(iii) 置換基を有してもよい複素環基、複素環アルキル基もしくは複素環アミノアルキル基、(iv) 置換基を有してもよい炭素数 $1\sim16$ のアルキル基、または(v) 置換基を有してもよい環状アルキル基もしくは環状アルキルーアルキル基を表し、(b) R₁ が水素以外のときは、ジヒドロトリアジン環の1位または3位の窒素原子に結合している水素を表す。

R21は、置換基を有してもよい炭素数7~16のアルキル基を表し、

 R_3 及び R_4 は、 R_3 が水素または置換基を有してもよい炭素数 $1\sim3$ のアルキル基であり、 R_4 が水素または置換基を有してもよい炭素数 $1\sim1$ 6 のアルキル基であるか、又は R_3 と R_4 とが隣接する炭素原子と一緒になって、スピロシクロアルカンまたはアルキルスピロシクロアルカンを形成することを表す。

破線は二重結合の位置が1、2位または2、3位のいずれかであることを表す。) で示される化合物もしくはその互変異性体またはそれらの塩、

[0012]

4) R₁が、(i)水素、(ii)置換基を有してもよいフェニル基もしくはフェニルアルキル基、(iii)置換基を有してもよいナフチル基、(iv)置換基を有してもよい複素環基、複素環アルキル基もしくは複素環アミノアルキル基、(v)置換基を有してもよい炭素数1~16のアルキル基、または(vi)置換基を有してもよい環状アルキル基もしくは環状アルキルーアルキル基であり、

 R_1 'が、(a) R_1 が水素のときは、ジヒドロトリアジン環の1位に置換している(i) 置換基を有してもよいフェニル基もしくはフェニルアルキル基、(ii) 置換基を有してもよいナフチル基もしくはナフチルアルキル基、(iii) 置換基を有してもよい複素環基、複素環アルキル基もしくは複素環アミノアルキル基、又は(iv) 置換基を有してもよい炭素数 $1\sim1$ 6のアルキル基であることを特徴とする上記3)記載の化合物もしくはその互変異性体またはそれらの塩、

[0013]

5) R_1 が、置換基を有してもよいフェニル基又はフェニルアルキル基であり、 R_3 が、置換基を有してもよい炭素数 $1\sim3$ のアルキル基であり、 R_4 が、置換基を有してもよい炭素数 $1\sim1$ 6のアルキル基であることを特徴とする上記 3) 記載の化合物もしくはその互変異性体またはそれらの塩、

[0014]

6) 下記一般式(1b); 【化6】

$$R_{11}HN$$
 R_{11}
 R_{11}
 R_{11}
 R_{11}
 R_{11}
 R_{11}
 R_{12}
 R_{13}
 R_{14}
 R_{15}
 R_{15}
 R_{15}
 R_{15}
 R_{15}
 R_{15}
 R_{15}
 R_{15}
 R_{15}
 R_{15}

(式中、R11は、(i)水素、(ii)置換基を有してもよいフェニル基、(iii) 置換基を有してもよいナフチル基もしくはナフチルアルキル基、(iv)置換基を有して もよい複素環基もしくは複素環アルキル基、または(v)置換基を有してもよい環状アル キル基もしくは環状アルキルーアルキル基を表す。

R11'は、(a) R11が水素のときは、ジヒドロトリアジン環の1位に置換している(i) 置換基を有してもよいナフチル基もしくはナフチルアルキル基、(ii) 置換基を有してもよい複素環基もしくは複素環アルキル基、(iii) 置換基を有してもよい炭素数1~16のアルキル基、または(iv) 置換基を有してもよい環状アルキル基もしくは環状アルキルーアルキル基を表し、(b) R11が水素以外のときは、ジヒドロトリア

ジン環の1位または3位の窒素原子に結合している水素を表す。

R3 及びR4 は、R3 が水素または置換基を有してもよい炭素数1~3のアルキル基であり、R4 が水素または置換基を有してもよい炭素数1~16のアルキル基であるか、又はR3 とR4 とが隣接する炭素原子と一緒になって、スピロシクロアルカンまたはアルキルスピロシクロアルカンを形成することを表す。

破線は二重結合の位置が1、2位または2、3位のいずれかであることを表す。

ただし、 R_{11} 7 及び R_4 の少なくとも一方は、置換基を有してもよい炭素数 7 \sim 1 6 のアルキル基である。)

で示される化合物もしくはその互変異性体またはそれらの塩、

[0015]

7) R₁ 1 が、置換基を有してもよいフェニル基であることを特徴とする上記 6) に記載の化合物もしくはその互変異性体またはそれらの塩、

[0016]

8) 下記一般式(1c); 【化7】

$$\begin{array}{c|c} & H \\ H_2N & NH(CH)_nCH_3 \\ & || & ||^4 \\ 1N & 6 & N_5 \\ H_3C & CH_3 \end{array}$$
 (1c)

(式中、nは13~15の整数を表す。)

で示される化合物もしくはその互変異性体またはそれらの塩、及び

[0017]

9) 下記一般式(1d); 【化8】

(式中、R12は、水素、または置換基を有してもよい複素環基、複素環アルキル基もしくは複素環アミノアルキル基を表す。

 R_{12} は、(a) R_{12} が水素のときは、ジヒドロトリアジン環の1位に置換している置換基を有してもよい複素環基、複素環アルキル基もしくは複素環アミノアルキル基を表し、(b) R_{12} が水素以外のときは、ジヒドロトリアジン環の1位または3位の窒素原子に結合している水素を表す。

R2は、水素または置換基を有してもよい炭素数1~16のアルキル基を表す。

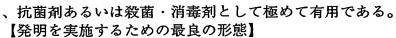
 R_3 及び R_4 は、 R_3 が水素または置換基を有してもよい炭素数 $1 \sim 3$ のアルキル基であり、 R_4 が水素または置換基を有してもよい炭素数 $1 \sim 1$ 6 のアルキル基であるか、又は R_3 と R_4 とが隣接する炭素原子と一緒になって、スピロシクロアルカンまたはアルキルスピロシクロアルカンを形成することを表す。

破線は二重結合の位置が1、2位または2、3位のいずれかであることを表す。) で示される化合物もしくはその互変異性体またはそれらの塩、 に関する。

【発明の効果】

[0018]

本発明の有効成分である化合物 (1) は強い抗菌作用および殺菌作用を有しているので 出証特 2 0 0 3 - 3 1 1 2 6 7 5



[0019]

以下、式 (1) で示される本発明に用いられる化合物、及び式 (1 a)、 (1 b) 並びに (1 d) で示される化合物について詳細に説明する。

式(1)中の各置換基について説明する。

置換基R1は、(i)水素、(ii)置換基を有してもよいフェニル基もしくはフェニルアルキル基、(iii)置換基を有してもよいナフチル基もしくはナフチルアルキル基、(iv)置換基を有してもよい複素環基、複素環アルキル基、もしくは複素環アミノアルキル基、(v)置換基を有してもよい炭素数1~16のアルキル基、または(vi)置換基を有してもよい環状アルキル基もしくは環状アルキルーアルキル基である。

ここで、「フェニルアルキル基」としては、直鎖状または分枝状の炭素数 $1 \sim 6$ のアルキル基がフェニル基に結合したものが挙げられ、例えば、ベンジル、1 - 7 フェニルエチル、2 - 7 エニルプロピル、1 - 7 エニルプロピル、1 - 7 エニルプロピルが好適な例として挙げられる。

「ナフチル基」としては、1ーナフチルまたは2ーナフチルなどがあげられる。

「ナフチルアルキル基」としては、直鎖状または分枝状の炭素数 1 ~ 6 のアルキル基が ナフチル基に結合したものが挙げられ、例えば、1 - ナフチルメチル、2 - ナフチルメチル、1 - ナフチルエチルまたは 2 - ナフチルエチルなどが好適な例として挙げられる。

[0020]

「複素環基」としては、窒素原子、酸素原子およびイオウ原子から選択される $1 \sim 3$ 個の原子を含有し、ベンゼン環が縮合してもよい $3 \sim 6$ 員の複素環基が挙げられ、例えば、2-ピリジル、3-ピリジルもしくは 4-ピリジルなどのピリジル、ピラジニル、例えば 2-フリルなどのフリル、例えば 2-チアゾリルなどのチアゾリル、例えば 1-ピペリジルなどのピペリジル、例えば 1-ピペラジルなどのピペラジル、テトラヒドロフリル、 2-オキソテトラヒドロフリル、チエニル、ピロリル、ピロリジニル、オキサゾリル、イミダゾリル、イソオキサゾリル、イソチアゾリル、ピラゾリル、テトラヒドロピラニル、 2-オキソテトラヒドロピラニル、ピリミジニル、ピリダジニル、モルホリニル、 1 、 3 、 5-トリアジニル、 1 、 2 、 4-トリアジニル、例えば 2-キノリル、3-キノリル、 4-トリアジニル、 3-キノリルなどのキノリル、または、例えば 1-イソキノリルメチル、 3-イソキノリルメチルなどのイソキノリルなどが挙げられる。

「複素環アルキル基」としては、直鎖状または分枝状の炭素数 $1 \sim 6$ のアルキル基が上記複素環基に結合したものが挙げられ、例えば、2-ピリジルメチル、3-ピリジルメチル、4-ピリジルメチル、2-ピリジルエチル、3-ピリジルエチル、4-ピリジルエチル、2-フリルメチル、2-フリルメチル、2-フリルメチル、2-フリルメチル、2-フリルメチル、2-キアゾリルメチル、2-キアブリルエチル、3-キノリルメチル、3-キノリルメチル、3-キノリルメチル、3-キノリルメチル、3-キノリルメチル、3-4ノリルメチル、3-4ノリルメチル、3-4ノリルメチル。3-4ノリル

「複素環アミノアルキル基」としては、直鎖状または分枝状の炭素数 $1 \sim 12$ のアルキル基が複素環アミノ基に結合したものが挙げられ、例えば、4 -アミノージヒドロー1, 3, 5 -トリアジン-2 -イルアミノ基は4 -フェニルアルキルアミノージヒドロ-1, 3, 5 -トリアジン-2 -イルアミノ基または4 -フェニルアルキルアミノージヒドロ-1, 3, 5 -トリアジン-2 -イルアミノ基などが好適な例として挙げられる。

[0021]

「炭素数1~16のアルキル基」としては、直鎖状もしくは分岐状のアルキル基が挙げられ、例えば、メチル、エチル、nープロピル、イソプロピル、nーブチル、イソプチル、secープチル、tertープチル、nーヘキシル、nーヘプチル、nーオクチル、tertーオクチル、nーノニル、nーデシル、nーウンデシル、nードデシル、nートリ

デシル、n-テトラデシル、n-ペンタデシル、n-ヘキサデシルなどが好適な例として挙げられる。

「環状アルキル基」としては、例えば炭素数3~6のシクロアルキル基が挙げられ、例えば、シクロプロピル、シクロブチル、シクロペンチルまたはシクロヘキシル等が挙げられる。

「環状アルキルーアルキル基」としては、直鎖状または分枝状の炭素数1~6のアルキル基が上記環状アルキル基に結合したものが挙げられ、例えば、シクロヘキシルメチル、1-シクロヘキシルエチルまたは2-シクロヘキシルエチルなどが好適な例として挙げられる。

[0022]

上記フェニル基もしくはフェニルアルキル基のベンゼン環、ナフチル基もしくはナフチ ルアルキル基のナフタレン環、複素環基もしくは複素環アルキル基、複素環アミノアルキ ル基の複素環、炭素数1~16のアルキル基または環状アルキル基もしくは環状アルキル ーアルキル基の環状アルキルは、置換基を有していてもよい。かかる置換基の例としては 、ハロゲン原子、水酸基、ニトロ基、シアノ基、С1-6アルキル基、С1-6ハロアル キル基、C3-6シクロアルキル基、C6-10アリール基、C6-10アリールオキシ 基、С1-6アルコキシ基、С1-6ハロアルコキシ基、С3-6シクロアルキルオキシ 基、C1-7アルカノイル基、カルボキシル基、カルバモイル基、C2-7アルコキシカ ルボニル基、С2-7ハロアルコキシカルボニル基、С7-11アリールオキシカルボニ ル基、С4-7シクロアルキルオキシカルボニル基、アミノ基、С1-6アルキルアミノ 基、 C_{1-6} ハロアルキルアミノ基、ジ C_{1-6} アルキルアミノ基、 C_{1-7} アルカノイ ルアミノ基、環状アミノ基、C2-7アルキルアミノカルボニル基、メルカプト基、スル ホン酸基、スルホンアミド基、C1-6アルキルチオ基、C1-6ハロアルキルチオ基、 C_{1-6} アルキルスルホニル基、 C_{1-6} ハロアルキルスルホニル基、 C_{1-6} アルキル スルホニルオキシ基、С1-6ハロアルキルスルホニルオキシ基、С1-6アルキルスル ホニルアミノ基、С1-6ハロアルキルスルホニルアミノ基などがあげられる。かかる置 換基は化学的に許容される任意の位置に同一または異なって1~6個、好ましくは1~3 個程度置換していてもよい。

[0023]

上記「ハロゲン原子」としては、例えば、フッ素原子、塩素原子、臭素原子またはヨウ素原子等が挙げられる。

「 C_{1-6} アルキル基」としては、直鎖状もしくは分枝状であってよく、例えばメチル、エチル、n-プロピル、イソプロピル、n-ブチル、イソブチル、sec-ブチル、tert-ブチル、n-ペンチル、sec-ペンチル、イソペンチル、ネオペンチル、n-ペキシルまたはイソペキシル等が挙げられる。

「 C_{1-6} ハロアルキル基」としては、例えば、クロロメチル、ブロモメチル、1-0 ロロエチルまたはトリフルオロメチル等が挙げられる。

「 C_{3-6} シクロアルキル基」としては、例えば、シクロプロピル、シクロブチル、シクロペンチル、シクロヘキシル等が挙げられる。

「 C_{6-10} アリール基」としては、例えば、フェニル、ナフチル等が挙げられ、フェニルが好ましい。

「C6-10アリールオキシ基」としては、例えば、フェニルオキシ、ナフチルオキシ 等が挙げられ、フェニルオキシが好ましい。

「 C_{1-6} アルコキシ基」としては、例えば、メトキシ、エトキシ、n-プロポキシ、イソプロポキシ、n-プトキシまたはイソプトキシ等が挙げられる。

「 C_{1-6} ハロアルコキシ基」としては、例えば、トリフルオロメトキシ等が挙げられる。

「C3-6シクロアルキルオキシ基」としては、例えば、シクロプロピロルオキシ、シクロプチルオキシ、シクロペンチルオキシ、シクロヘキシルオキシ等が挙げられる。

[0024]

「C₁₋₇アルカノイル基」としては、例えば、ホルミル、アセチル、プロピオニル、 プチリル、イソブチリル、ペンタノイルまたはヘキサノイル等が挙げられる。

「 C_{2-7} アルコキシカルボニル基」としては、例えば炭素数 $1\sim 6$ 、好ましくは $1\sim 4$ の直鎖状および分枝状のアルキル基とカルボキシル基がエステル結合したものがあげられ、例えば、メトキシカルボニル、エトキシカルボニル、n-プロポキシカルボニル、イソプロポキシカルボニル、n-プロポキシカルボニルまたはイソブトキシカルボニル等が挙げられる。

「 C_{2-7} ハロアルコキシカルボニル基」としては、例えば、クロロメトキシカルボニル、プロモメトキシカルボニルまたは(1-クロロ)エトキシカルボニル等が挙げられる

「C₄₋₇シクロアルキルオキシカルボニル基」としては、例えば、シクロプロポキシカルボニル、シクロペンチルオキシカルボニル等が挙げられる。

「C₇₋₁₁アリールオキシカルボニル基」としては、例えば、フェニルオキシカルボニルまたはナフタレンオキシカルボニル等が挙げられる。

[0025]

「 C_{1-6} アルキルアミノ基」としては、例えば、メチルアミノ、エチルアミノ、n-7 プロピルアミノ、イソプロピルアミノ、sec- ブチルアミノまたはn-ペンチルアミノ等が挙げられる。

「 \mathcal{C}_{1-6} アルキルアミノ基」としては、例えば、ジメチルアミノ、ジエチルアミノまたはメチルエチルアミノ等が挙げられる。

 $[C_{1-6}]$ ハロアルキルアミノ基」としては、例えば、トリフルオロメチルアミノ等が挙げられる。

「C₁₋₇アルカノイルアミノ基」としては、上記C₁₋₇アルカノイル基にアミノ基が結合している置換基が挙げられる。

「環状アミノ基」としては、例えばモルホリノ基等が挙げられる。

[0026]

「 C_{1-6} アルキルチオ基」としては、例えば、メチルチオ、エチルチオ、n-プロピルチオ、イソプロピルチオ、s e c - ブチルチオまたはn-ペンチルチオ等が挙げられる

 $\begin{bmatrix} C_{1-6} \\ \end{pmatrix}$ ハロアルキルスルホニル基」としては、例えば、クロロメチルスルホニルまたはトリフルオロメチルスルホニル等が挙げられる。

「 C_{1-6} アルキルスルホニルアミノ基」または「 C_{1-6} ハロアルキルスルホニルアミノ基」としては、上記「 C_{1-6} ハロアルキルスルホニル基」または「 C_{1-6} ハロアルキルスルホニル基」にアミノ基が結合している置換基が挙げられる。

[0027]

置換基 R_1 としては、(i) 水素、(ii) 置換基を有してもよいフェニル基もしくはフェニルアルキル基、(iii) 炭素数 $1\sim16$ のアルキル基、または(iv) 環状アルキルーアルキル基が好ましい。フェニルアルキル基としては、ペンジル基または2-フェニルエチル基がより好ましい。フェニル基もしくはフェニルアルキル基のペンゼン環の置換基としては、ハロゲン原子、より好ましくはフッ素原子もしくは塩素原子;水酸基; C_{1-6} アルキル基、より好ましくはメチル基、t-プチル基; C_{1-6} ハロアルキル基、

より好ましくはトリフルオロメチル基:C1-6アルコキシ基、より好ましくはメトキシ 基;Cı-6ハロアルコキシ基、より好ましくはトリフルオロメトキシ基などが挙げられ る。置換基R」として、より好ましくは、フェニル基、ベンジル基、4-クロロフェニル 基、2,4ージフルオロフェニル基、2,3,4ートリフルオロフェニル基、4ーtープ チルフェニル基、4ーメトキシフェニル基、2ーメトキシー4-t-プチルフェニル基、 4-トリフルオロメトキシフェニル基、4-ヒドロキシルベンジル基、3,4-ジクロロ ペンジル基、2,3,4ートリクロロベンジル基、4ーメチルベンジル基、4ートリフル オロメチルベンジル基、4ーメトキシベンジル基、3,4ージメトキシベンジル基、2ー (4ーメトキシフェニル) ーエチル基、エチル基、イソプロピル基、nーヘキシル基、n - ヘプチル基、n-オクチル基、n-テトラデシル基、シクロヘキシルメチル基などが挙 げられる。

[0028]

置換基Rı'は、(a)Rıが水素のときは、ジヒドロトリアジン環の1位に置換して いる(i)置換基を有してもよいフェニル基もしくはフェニルアルキル基、(ii)置換 基を有してもよいナフチル基もしくはナフチルアルキル基、(iii)置換基を有しても よい複素環基、複素環アルキル基、もしくは複素環アミノアルキル基、(iv)置換基を 有してもよい炭素数1~16のアルキル基、または(v)置換基を有してもよい環状アル キル基もしくは環状アルキル-アルキル基を表す。これらの置換基については、上記置換 基R1で述べたとおりである。

また、置換基R1'は、(b) R1が水素以外のときは、ジヒドロトリアジン環の1位 または3位の窒素原子に結合している水素を表す。

[0029]

置換基R2 およびR4 は、水素または置換基を有してもよい炭素数1~16のアルキル 基を表す。ここで、炭素数1~16のアルキル基としては、直鎖状または分枝状のいずれ であってもよく、例えば、上述したRュ で例示したものなどが挙げられる。Rュ が水素の とき、RュおよびR₄の少なくとも一方は、置換基を有してもよい炭素数6~16のアル キル基であることが好ましく、炭素数12~16のアルキル基であることがより好ましく 、炭素数13~15のアルキル基であることが最も好ましい。本発明において、より好ま しくは R_2 および R_4 のいずれか一方が炭素数 $6 \sim 16$ 、好ましくは炭素数 $7 \sim 16$ のア ルキル基であり、他方が水素または炭素数1~6のアルキル基である。より好ましくは、 R 2 およびR 4 のいずれか一方が炭素数 7~13、より好ましくは8~12の直鎖状アル キル基であり、他方が水素またはメチル基である。

[0030]

置換基R3は、水素または置換基を有してもよい炭素数1~3のアルキル基を表す。こ こで、炭素数1~3のアルキル基としては、直鎖状または分枝状のいずれであってもよく 、例えば、メチル、エチル、プロピルまたはイソプロピルが挙げられる。また、前記炭素 数1~3のアルキル基は、シクロプロピル基のように環を形成していてもよい。

R3、R4については、R3、R4およびそれらが結合している炭素原子が一緒になっ て、スピロシクロアルカンまたはアルキルスピロシクロアルカンを形成することができる 。この場合、R2が置換基を有してもよい炭素数6~16、好ましくは炭素数7~16の アルキル基であることが好ましい。スピロシクロアルカンにおいては、環を構成する炭素 数が3~16、好ましくは3~12、より好ましくは3~8、さらに好ましくは4~6で ある。また、「アルキルスピロシクロアルカン」としては、前記スピロシクロアルカンの 化学的に許容される任意の位置に、炭素数1~6のアルキル基が置換可能な数の範囲内で 結合している置換基が挙げられる。

[0031]

置換基R2、R3 およびR4 がアルキル基である場合、該アルキル基は置換基を有して もよい。アルキル基の置換基としては、ハロゲン原子、Cı- 6 アルコキシ基、Cı- 6 アルキルチオ基、C1-6ハロアルコキシ基、C1-6ハロアルキルチオ基、水酸基、ア ミノ基、C1-6アルキルアミノ基、ジC1-6アルキルアミノ基、C1-1アルカノイ

ルアミノ基、ホルミル基、 C_{1-6} アルコキシカルボニル基、 C_{1-6} ハロアルコキシカルボニル基、カルバモイル基、メルカプト基またはシアノ基等が挙げられる。置換基の位置は化学的に許容される範囲で特に限定されず、また置換基数は置換可能な数の範囲内であればよく、好ましくは1から6である。

また、R3 とR4 が同一でなく、かつR1 とR2 が同一でないときは、ジヒドロトリアジン環の6位炭素における二種の光学異性体が存在するが、どちらの異性体も上記化合物の範囲に含まれる。

[0032]

上記一般式 (1) で示される化合物において、破線で示される二重結合は、 R_1 が水素で、かつジヒドロトリアジン環の1位に R_1 'が置換している場合は2、3位に位置し、1位が無置換の場合は1、2位または2、3位に位置する。しかし、一般式 (1) で示される化合物には、この他にもいくつかの互変異性体が存在し、環境により二重結合は移動しうる。本発明はこれら互変異性体の全てを包含する。

[0033]

以下、式(1a)中の各基について説明する。

式(1a)中の置換基R1及びR1'は、上記式(1)で説明した通りである。

本発明においては、上記置換基R₁が、(i)水素、(ii)置換基を有してもよいフェニル基もしくはフェニルアルキル基、(iii)置換基を有してもよいナフチル基、(iv)置換基を有してもよい複素環基、複素環アルキル基もしくは複素環アミノアルキル基、(v)置換基を有してもよい炭素数1~16のアルキル基、または(vi)置換基を有してもよい環状アルキル基もしくは環状アルキルーアルキル基であり、

R1'が、(a)R1が水素のときは、ジヒドロトリアジン環の1位に置換している(i)置換基を有してもよいフェニル基もしくはフェニルアルキル基、(i i)置換基を有してもよいナフチル基もしくはナフチルアルキル基、(i i i)置換基を有してもよい複素環基、複素環アルキル基もしくは複素環アミノアルキル基、又は(i v)置換基を有してもよい炭素数 $1\sim16$ (より好ましくは炭素数 $7\sim16$)のアルキル基であるのが好ましい。

R21は、置換基を有してもよい炭素数 $7 \sim 16$ のアルキル基を表す。「炭素数 $7 \sim 16$ のアルキル基」としては、例えば、直鎖状もしくは分岐状の炭素数 $7 \sim 16$ のアルキル基が挙げられ、例えば $n- \sim \gamma$ チル、 $n- \to \sim \gamma$ チル、 $n- \to \sim \gamma$ チル、 $n- \to \sim \gamma$ テンル、 $n- \to \sim \gamma$ アンタデシル、 $n- \to \sim \gamma$ アンタデンル、 $n- \to \sim \gamma$ アンタテンル、 $n- \to \sim \gamma$ アンター アンター アンター $n- \to \sim \gamma$ アンター アンター $n- \to \sim \gamma$ アンター n-

式(1 a)中の置換基R3及びR4については、上記式(1)で説明した通りであるが、式(1 b)においては、置換基R3が置換基を有してもよい炭素数1~3のアルキル基であり、R4が置換基を有してもよい炭素数1~16のアルキル基であるのが好ましい。

式(1 a)中の破線についても上記式(1)で説明した通りである。

[0034]

以下、式(1b)中の各基について説明する。

置換基R11は、(i)水素、(ii)置換基を有してもよいフェニル基、(iii) 置換基を有してもよいナフチル基もしくはナフチルアルキル基、(iv)置換基を有して もよい複素環基もしくは複素環アルキル基、または(v)置換基を有してもよい環状アル キル基もしくは環状アルキルーアルキル基を表す。これらの基は、それぞれ上記R1で説 明した各基と同じであってよい。本発明においては、上記R11が置換基を有してもよい フェニル基であるのが好ましい。

置換基R11'は、(a) R11 が水素のときは、ジヒドロトリアジン環の1位に置換している(i) 置換基を有してもよいナフチル基もしくはナフチルアルキル基、(ii) 置換基を有してもよい複素環基もしくは複素環アルキル基、(iii) 置換基を有してもよい炭素数1~16のアルキル基、または(iv) 置換基を有してもよい環状アルキル基もしくは環状アルキルーアルキル基を表す。これらの基は、それぞれ上記R1'で説明し

た各基と同じであってよい。

また、置換基 R_{11} 'は、(b) R_{11} が水素以外のときは、ジヒドロトリアジン環の1位または3位の窒素原子に結合している水素を表す。

式 (1b) 中の置換基R₃ 及びR₄ については、上記式 (1) で説明した通りである。

式(1b)中の破線についても上記式(1)で説明した通りである。

式(1b)において、 R_{11} 及び R_{4} の少なくとも一方は、置換基を有してもよい炭素数 $7\sim16$ のアルキル基である。「置換基を有してもよい炭素数 $7\sim16$ のアルキル基」は、上記式(1a)で説明した基と同じである。

[0035]

以下、式(1d)中の各基について説明する。

式 (1 d) 中の置換基R_{1 2} は、水素、または置換基を有してもよい複素環基、複素環アルキル基もしくは複素環アミノアルキル基を表す。

式 (1 d) 中の置換基 R_{12} は、(a) R_{12} が水素のときは、ジヒドロトリアジン環の1位に置換している置換基を有してもよい複素環基、複素環アルキル基もしくは複素環アミノアルキル基を表し、(b) R_{12} が水素以外のときは、ジヒドロトリアジン環の1位または3位の窒素原子に結合している水素を表す。上記置換基 R_{12} 及び R_{12} における「置換基を有してもよい複素環基、複素環アルキル基もしくは複素環アミノアルキル基」は、上記式 (1) で説明した通りである。

式 (1 d) 中の置換基 R_2 、 R_3 及び R_4 は、上記式 (1) で説明した通りである。式 (1 d) 中の破線についても上記式 (1) で説明した通りである。

[0036]

以上述べてきた化合物(1)は塩を形成していてもよい。そのような塩としては、ギ酸、酢酸、プロピオン酸、乳酸、酪酸、イソ酪酸、トリフルオロ酢酸、リンゴ酸、マレイン酸、マロン酸、フマール酸、コハク酸、コハク酸モノアミド、グルタミン酸、酒石酸、シュウ酸、クエン酸、グリコール酸、グルコン酸、アスコルビン酸、安息香酸、フタール酸、サルチル酸、アントラニル酸、ベンゼンスルホン酸、pートルエンスルホン酸もしくはメタンスルホン酸などの有機酸との塩;塩酸、臭化水素酸、硫酸、リン酸、硝酸、炭酸、ホウ酸もしくは炭酸などの無機酸との塩が挙げられる。上記酸付加塩は、例えば、(a)上記化合物(1)と酸を直接混合するか、(b)それらの一方を溶媒あるいは含水溶媒に溶解させて混合するか、あるいは(c)溶媒もしくは含水溶媒中に上記化合物(1)と酸を投入して混合する等の通常の塩形成方法を採用して製造される。

[0037]

上記化合物 (1) がカルボキシル基またはスルホン酸基などの酸性基を有する場合、上記化合物 (1) はツビッターイオン塩となるが、該塩は、例えばナトリウム塩もしくはカリウム塩などのアルカリ金属塩、カルシウム塩もしくはマグネシウム塩などのアルカリ土類金属塩、アルミニウム塩またはアンモニウム塩などの無機塩基との塩;例えばトリメチルアミン、トリエチルアミン、ピリジン、ピコリン、エタノールアミン、ジエタノールアミン、トリエタノールアミン、ジシクロヘキシルアミンもしくはN,N'ージベンジルエチレンジアミンなどの有機塩基との塩などの塩基付加塩であってもよい。また、上記化合物 (1) の塩は、例えばアルギニン、リジンもしくはオルニチンなどの塩基性アミノ酸との塩;例えばアスパラギン酸などの酸性アミノ酸との塩であってもよい。

上記化合物 (1) の塩は、薬理学的に許容され得るものであることが好ましく、酸付加塩であることがより好ましく、酢酸塩、塩酸塩、臭化水素酸塩、メタンスルホン酸塩、マロン酸塩またはシュウ酸塩等がさらに好ましい。

また、上記化合物 (1) が外用剤または殺菌・消毒剤として使用される場合は、上記化合物 (1) は金属塩、例えばAg、MnまたはZnなどと安定な配位化合物を形成してもよい。

[0038]

次に本発明の有効成分である化合物 (1) の製造方法を説明する。化合物 (1) または その塩は例えば次のようにして製造することができる。

製造方法 1 【化 9】

(式中、 R_2 'は置換基を有してもよい炭素数 $1\sim16$ のアルキル基を示し、 R_1 』は、上記 R_1 又は R_{11} を示し、他のすべての記号は上記と同意義である。) 【0039】

製造方法1に、R2が炭素数1~16のアルキル基(R2')である一般式(1)で示される化合物の製造方法を示す。本法によれば、まず、化合物(7)を酸付加塩(例、塩酸、硫酸、pートルエンスルホン酸、ベンゼンスルホン酸、メタンスルホン酸などの塩)に変換後、溶媒(例、メタノール、エタノール、プロパノール、イソプロパノール、ブタノール、ベンゼン、トルエン、キシレン、酢酸エチル、テトラヒドロフラン、アセトニトリル、N,Nージメチルホルムアミドなど)中、ナトリウムジシアナミド(化合物(8)と反応させてシアノグアニジン誘導体(化合物(9))を製造する。化合物(7)を酸付加塩に変換せず、当量の酸(例、塩酸、硫酸、pートルエンスルホン酸、ベンゼンスルホン酸、メタンスルホン酸など)の存在下に化合物(8)と反応させることにより、同様に化合物(9)を製造することができる。化合物(8)の使用量は化合物(7)1モルに対して約1~2モル当量、好ましくは約1~1.3モル当量、反応温度は通常約60℃~150℃、好ましくは約80℃~120℃である。生成する化合物(9)は用いた酸との塩の形で得られるが、必要により水酸化ナトリウムまたは水酸化カリウムなどを用いて中和することにより遊離塩基の形で採取することもできる。

[0040]

つぎに、酸(例、塩酸、硫酸、pートルエンスルホン酸、ベンゼンスルホン酸、メタンスルホン酸など)の存在下、溶媒(例、メタノール、エタノール、プロパノール、イソプロパノール、ブタノール、ベンゼン、トルエン、キシレン、メシチレン、酢酸エチル、テトラヒドロフラン、アセトニトリル、N, Nージメチルホルムアミドなど)中、化合物(9)にアルキルアミン(化合物(10))を反応させてビグアナイド誘導体(化合物(11))を製造する。酸および化合物(10)の使用量は化合物(9)1モルに対して約1~2モル当量、好ましくは約1~1.3モル当量、反応温度は通常約60℃~170℃、好ましくは約110℃~150℃である。生成する化合物(11)は用いた酸と塩の形で得られるが、必要により水酸化ナトリウムまたは水酸化カリウムなどを用いて中和することにより遊離塩基の形で採取することもできる。

[0041]

つぎに、化合物 (11) に化合物 (12) を反応させて目的化合物である化合物 (13) または (14) 、 (14') もしくは (14'') を製造する。化合物 (11) は酸付 加塩あるいは遊離塩基の形で反応に用いることができる。化合物(12)としてはケトン 、アルデヒドの他、これらの等価体、例えばアセタール類などが使用できる。本反応は化 合物 (12) を溶媒とするか、化合物 (12) に他の溶媒(例、メタノール、エタノール 、プロパノール、イソプロパノール、ブタノール、酢酸エチル、テトラヒドロフラン、ア セトニトリル、N、Nージメチルホルムアミド及びこれらの混合溶媒など)を加えた混合 液を溶媒とするか、または溶媒中で酸(例、塩酸、硫酸、pートルエンスルホン酸、ベン ゼンスルホン酸、メタンスルホン酸など)もしくは塩基(例、ピペリジン、ピリジン、ト リエチルアミン、水酸化ナトリウム、水酸化カリウムなど)の存在下で行なわれる。本反 応はR₁ aの種類や反応条件によって生成物が異なる。通常、酸の存在下では化合物(1 4) と化合物 (13) の混合物が生成するが、R1 a がフェニル基などのときは化合物 (13) が優先的に生成する。一方、塩基の存在下では R1 aの種類に関係なく化合物 (1 4) が優先的に生成することが多い。酸および塩基の使用量は化合物(11)1モルに対 して約0.1~3モル当量、好ましくは約0.3~1.5モル当量である。化合物(12)を溶媒としないとき、化合物 (12)の使用量は化合物 (11) 1モルに対して約1~ 12モル当量、好ましくは約1~2モル当量、反応温度は通常、常温~150℃程度、好 ましくは約60℃~80℃である。酸の存在下では化合物(13)と化合物(14)は用 いた酸の塩として得られるが、必要により水酸化ナトリウムまたは水酸化カリウムなどを 用いて中和することにより遊離塩基の形で採取することができる。化合物(13)と化合 物 (14) の酸塩または遊離塩基はシリカゲルカラムクロマトグラフィーまたは再結晶な どにより分離、精製することができる。

[0042]

また、得られた化合物(13)あるいは化合物(13)と(14)の混合物は塩基(例、水酸化ナトリウム、水酸化カリウムなど)を含む水または含水溶媒(例、メタノール、エタノール、プロパノール、イソプロパノール、テトラヒドロフラン、アセトニトリルなど)中で加熱して、化合物(14)に転移することができる。反応温度は通常約50 \mathbb{C} ~100 \mathbb{C} 、好ましくは約80 \mathbb{C} ~100 \mathbb{C} である。化合物(14)は、化合物(14)の互変異性体である。

以上のようにして得られた化合物(13)、(14)、(14')もしくは(14'、)の遊離塩基は酢酸エステル(例、酢酸エチルなど)で抽出すると、酢酸エステルの加水分解を伴って、酢酸塩に変換することができ、また、水、溶媒(例、エタノール、メタノール、アセトニトリル、アセトン、メチルエチルケトンなど)または含水溶媒中、前述した酸あるいは酸塩(例、塩化ナトリウム、臭化ナトリウム、酢酸ナトリウム、酢酸カリウム、硝酸ナトリウム、硝酸カリウムなど)を用いて適宜の有機または無機の酸付加塩に導くことができ、これら酸付加塩は再結晶またはクロマトグラフィーにより精製することもできる。

[0043]

製造方法2

(式中、すべての記号は上記と同意義である。)

[0044]

製造方法 2 に、R 2 が水素である一般式(1)で示される化合物の製造方法を示す。本法によれば、まず、化合物(7)を酸付加塩(例、塩酸、硫酸、p-hルエンスルホン酸、ベンゼンスルホン酸、メタンスルホン酸などの塩)に変換後、溶媒(例、メタノール、エタノール、プロパノール、イソプロパノール、ブタノール、ベンゼン、トルエン、キシレン、酢酸エチル、テトラヒドロフラン、アセトニトリル、N,Nージメチルホルムアミドなど)中、ジシアノジアミド(化合物(15))と反応させてビグアナイド誘導体(化合物(16))を製造する。化合物(7)は酸付加塩に変換せず、当量の酸(例、塩酸、硫酸、p-hルエンスルホン酸、ベンゼンスルホン酸、メタンスルホン酸など)の存在下、化合物(15)と反応させることにより、同様に化合物(16)を製造することができる。化合物(15)の使用量は化合物(7)1モルに対して約1~2モル当量、好ましくは約1~1.3モル当量、反応温度は通常約60℃~150℃、好ましくは約80℃~100℃である。生成する化合物(16)は用いた酸との塩の形で得られるが、必要により水酸化ナトリウムまたは水酸化カリウムなどを用いて中和することにより遊離塩基の形で採取することもできる。

[0045]

つぎに化合物(16)に化合物(12)を反応させて目的化合物である化合物(17)、(18)、(18) もしくは(18)、)を製造する。化合物(16)と化合物(12)との反応は上記した化合物(11)と化合物(12)との反応と全く同様にして行なうことができ、さらに化合物(17)は化合物(13)の場合と全く同様にして化合物(18)に転移することができる。化合物(18)、(18)、(18)、(18)。以及異性体である。

上記のようにして得られる化合物 (1) において、ジヒドロトリアジン環の 6 位が不斉 炭素である場合、二種の光学異性体は通常の光学分割法によりそれぞれの異性体に分離す ることができる。すなわち、光学活性カルボン酸(例、DーおよびLー乳酸、Dーおよび Lーマンデル酸、DーおよびLーリンゴ酸、DーおよびLー酒石酸、ジベンゾイルーDー およびLー酒石酸、ジトルオイルーLーおよびDー酒石酸、LーおよびDーアスパラギン 酸、DーおよびLーグルタミン酸などの酸性アミノ酸、DーおよびLーアミノ酸のNー保 護基置換誘導体など)またはスルホン酸(例、カンファースルホン酸など)を用いてジア ステレオマー塩を形成させて目的の塩を単離精製後、これを中和する方法、優先晶出法、 あるいは光学活性なカラムを用いる高速液体クロマトグラフ法などが適宜用いられる。

[0046]

本発明の抗菌剤の有効成分である化合物(1)のうち、化合物(1 a)、(1 b)、(1 c)及び(1 d)は新規化合物である。

化合物(1)の好ましい態様としては、一般式(1)中のR2及びR4のいずれか一方が、置換基を有してもよい炭素数7~16のアルキル基である化合物が挙げられる。

化合物(1 a)の好ましい態様としては、一般式(1 a)中のR₁ が、(i)水素、(i i)置換基を有してもよいフェニル基もしくはフェニルアルキル基、(i i i)置換基を有してもよいフェニル基もしくはフェニルアルキル基、(i i i)置換基を有してもよい炭素数1~16のアルキル基、または(v i)置換基を有してもよい環状アルキル基もしくは環状アルキルーアルキル基であり、R₁ が、(a)R₁ が水素のときは、ジヒドロトリアジン環の1位に置換している(i)置換基を有してもよいフェニル基もしくはフェニルアルキル基、(i i)置換基を有してもよいナフチル基もしくはナフチルアルキル基、(i i)置換基を有してもよい投素環アルキル基もしくは複素環アミノアルキル基、又は(i v)置換基を有してもよい炭素数1~16のアルキル基である化合物が挙げられる。より好ましい態様としては、上記一般式(1 a)中のR₁ が、置換基を有してもよい炭素数1~3のアルキル基であり、R₃ が、置換基を有してもよい炭素数1~3のアルキル基であり、R₄ が、置換基を有してもよい炭素数1~3のアルキル基であり、R₄ が、置換基を有してもよい炭素数1~3のアルキル基であり、R₄ が、置換基を有してもよい炭素数1~16のアルキル基である化合物が挙げられる。

[0047]

また、化合物(1b)の好ましい態様としては、上記一般式(1b)中のR₁1が、置換基を有してもよいフェニル基である化合物が挙げられる。

[0048]

化合物(1)は経口投与あるいは非経口投与によるヒトおよびその他の哺乳動物(イヌ、ネコ、ヒツジ、ブタ、ウマ、ウシなど)、鳥類(ニワトリ、カモ、アヒル、ウズラ、シチメンチョウなど)、および魚類(タイ、ハマチ、ウナギなど)の細菌感染症の予防、治療に有用なばかりでなく、外用の殺菌・消毒剤としても極めて有用である。外用の殺菌・消毒剤として用いる場合は創傷部位、火傷部位または辱創部位などの殺菌・消毒の目的、手術前後の手術部位の殺菌・消毒の目的に使用できるばかりでなく、医療従事者の手もしくは腕などの殺菌・消毒や、医療器具もしくは医療環境(建物およびその施設など)の殺菌・消毒に用いることができる。

[0049]

本発明にかかる医薬としては、化合物(1)または薬理学的に許容され得る塩をそのまま用いてもよいが、一般的には前記有効成分と1または2以上の製剤用添加物とを含む医薬製剤の形態を有することが好ましい。医薬製剤としては、例えば、錠剤、丸剤、カプセル剤、散剤、顆粒剤、坐剤、注射剤、ペースト剤、軟膏剤、クリーム剤、ゲル剤、ゲル状クリーム剤、ローション剤、乳剤、懸濁剤、湿布剤、硬膏剤、リニメント剤、エアゾール剤、シロップ剤、口腔剤、点眼剤または点鼻剤などが挙げられる。前記錠剤は、例えば糖衣錠、ゼラチン被包錠、腸溶被錠もしくはフィルムコーティング錠などのコーティングを施した錠剤、または二重錠や多層錠であってよい。中でも、本発明にかかる医薬は、外用剤の剤形を有することが好ましく、外用液剤の剤形を有することがより好ましい。

[0050]

上記のような医薬製剤は、それ自体製剤学の分野で周知または慣用の方法に従って製造

することが可能である。

本発明にかかる医薬において、錠剤、丸剤、カプセル剤、散剤または顆粒剤などの固形製剤の製造には、例えば、賦形剤、結合剤、崩壊剤、界面活性剤または滑沢剤などを製剤用添加物として用いることができる。賦形剤としては、例えば、乳糖、白糖もしくはブドウ糖等の糖類、デンプン等のデンプン類、結晶セルロース等が挙げられる。結合剤としては、例えば、グルコースやマルチトールなどの糖類もしくは糖アルコール類、デンプンなどの多糖類、ゼラチンなどの天然高分子類、メチルセルロースもしくはカルボキシメチルセルロースなどのセルロース誘導体、ポリビニルピロリドンなどの合成高分子化合物等が挙げられる。崩壊剤としては、例えば、澱粉、アルギン酸ソーダ、コーンスターチ、ヒドロキシプロピルスターチ、ポリビニルピロリドンまたはクロスカルメロースナトリウム等が挙げられる。滑沢剤としては、例えば、ステアリン酸塩、タルク、ホウ酸末またはポリエチレングリコール等が挙げられる。界面活性剤としては、例えば、脂肪酸エステル等が挙げられる。

[0051]

本発明にかかる医薬が坐剤の剤形を有する場合は、親油性基剤、水溶性基剤または乳剤性基剤に、化合物(1)または薬理学的に許容され得る塩、および所望により、例えば、局所麻酔薬、抗ヒスタミン剤、局所収れん剤、サルファ剤、抗生物質、瘡傷治療薬、界面活性剤、ビタミン類、生薬エキス、胆汁酸類、防腐剤、賦形剤、吸収促進剤またはアミノ酸等を含有することにより本発明にかかる医薬を製造することができる。

[0052]

本発明にかかる医薬が注射剤の剤形を有する場合は、水溶性溶剤または非水溶性溶剤などの溶剤に、化合物(1)または薬理学的に許容され得る塩、および所望により溶解補助剤、緩衝剤または無痛化剤等の製剤用添加剤を含有することにより本発明にかかる医薬を製造することができる。本発明の注射剤は、殺菌され、かつ血液と等張であることが好ましく、血液と等張にするために食塩、ブドウ糖またはグリセリンなどを含有していてもよい。さらに、所望により着色料、保存料、香料、風味剤、甘味剤等を医薬製剤中に含有していてもよい。

[0053]

本発明にかかる医薬が軟膏剤の剤形を有する場合、例えば、ワセリン、流動パラフィン、シリコンもしくは植物油などの油脂性基材;例えば、親水ワセリンもしくは精製ラノリンなどの乳剤性基剤;例えば、マクロゴールなどの水溶性基材などの基材に、化合物(1)または薬理学的に許容され得る塩、および所望により、例えば、陰イオン型もしくは非イオン型界面活性剤などの乳化剤またはパラオキシ安息香酸エステル類などの保存剤等の製剤用添加剤を含有することにより本発明にかかる医薬を製造することができる。

[0054]

本発明にかかる医薬がゲル剤の剤形を有する場合、水にゲル化剤(例、カルボキシビニル重合体、ヒドロキシエチルセルロース、ヒドロキシプロピルセルロース、メチルセルロース、エチルセルロース、カルボキシメチルセルロースまたはアルギン酸プロピレングリコールエステル等)などを加えて得られる基材に、化合物(1)または薬理学的に許容され得る塩、および所望により、例えば、低級アルコール、中和剤、界面活性剤または吸収促進剤などの製剤用添加剤を含有することにより本発明にかかる医薬を製造することができる。

[0055]

本発明にかかる医薬がクリーム剤の剤形を有する場合、例えば高級脂肪酸エステル類 (例:ミリスチン酸エステル、パルミチン酸エステル、セバシン酸ジエチル、ラウリン酸ヘキシル、イソオクタン酸セチル等)、低級アルコール (例:エタノール、イソプロパノール等)、炭水化物 (例:流動パラフィン、スクワラン等)、多価アルコール (例:プロピレングリコール、1,3ープチレングリコール等)または高級アルコール (例:2ーヘキシルデカノール、セタノール、2ーオクチルドデカノール等)等を含む基材に、化合物 (1)または薬理学的に許容され得る塩、および所望により、例えば、乳化剤、防腐剤、吸

収促進剤またはかぶれ防止剤などの製剤用添加剤を含有することにより本発明にかかる医薬を製造することができる。

また、クリーム剤とゲル剤の中間の性質を有するゲル状クリーム剤とするためには、上記のクリーム剤にゲル化剤および中和剤を加えればよい。

[0056]

本発明にかかる医薬が外用液剤の剤形を有する場合、溶剤に、化合物 (1) または薬理学的に許容され得る塩、および所望により、例えば、緩衝剤、安定化剤、防腐剤、p H調製剤、溶剤、溶解補助剤、着香剤、ゲル化剤、矯味剤または清涼化剤等などの製剤用添加剤を含有させることにより本発明にかかる医薬を製造することができる。前記溶剤としては、例えばグリセリン、プロピレングリコール、エタノール、イソプロパノール、ブチレングリコール、水、ソルビトール、マンニトール、キシリトール、ブドウ糖、イプシロンアミノカプロン酸、グリシン、グルタミン酸塩、ヒアルロン酸ナトリウム、ポリエチレングリコール類、カルボキシビニルポリマー類やセタノール、ステアリルアルコールなどの高級アルコール類、中鎖脂肪酸エステル類やミリスチン酸イソプロピルなどの脂肪酸エステル類、ステアリン酸などの高級脂肪酸、スクワラン、流動パラフィン、白色ワセリンまたは精製ラノリンなどを挙げることができる。

ここで、外用液剤としては、洗浄、注入、湿布、吸入、噴霧、浣腸、塗布、薬浴、清拭 、消毒、点眼、洗眼、点耳または点鼻など外用に供する液体製剤が挙げられる。

[0057]

本発明の外用液剤を通常噴射剤と共に用いることによりエアゾール剤を製造することができる。噴射剤としては通常エアゾールに用いられるジメチルエーテル、液化石油ガス、N2ガス、亜酸化窒素ガス、CO2ガス、代替フロンガス等を挙げることができる。噴射剤を用いないで圧縮空気を用いることもできる。また、これらの混合物を用いてもよい。

[0058]

本発明にかかる医薬の投与経路、投与量および投与頻度は特に限定されず、治療すべき病態の種類、患者の年齢および体重、症状および疾患の重篤度などの種々の条件に応じて適宜選択することが可能である。より具体的には、抗菌症剤としての治療上の用量は、経口投与の場合、成人1日当たり約0.001~100mg/kg程度である。本発明に係る医薬が抗菌、殺菌または消毒を目的とする外用剤である場合、有効成分が0.01~10重量%となるように調整されていることが好ましい。

【実施例】

[0059]

次に実施例をあげて本発明をさらに具体的に説明する。なお、本発明はこれら実施例のみに限定されるものではない。

[0060]

(実施例1)

3,6-ジヒドロー6,6-ジメチルー4ーデシルアミノー2ー(4'- $\sqrt{3}$) メトキシベンジルアミノ)-1,3,5-トリアジン・塩酸塩

 $N^1 - (4- \lambda N^2 + 2 \lambda$

H-NMR (CDCl₃) δ: 0.87 (3H, t, J=7Hz, CH₃), 1.1-1.6 (16H, m), 1.40 (6H, s, (CH₃)₂C), 3.28 (2H, br dt-like, NHCH₂), 3.77 (3H, s, CH₃O), 4.45 (2H, d, J=5Hz, ArCH₂NH), 6.81 (2H, d, J=8Hz, ArH), 7.11 (1H, br t-like, NHCH₂), 7.19 (2H, d, J=8Hz, ArH), 7.45 (1H, br t-like, ArCH₂NH), 8.47, 8.60

(each 1H, br s, NH, NH⁺). 1 H $^{-1}$ H COSYによりNHC $_{12}$ ($_{3}$:3.28) とN $_{12}$ CH $_{23}$ ($_{3}$:7.11), ArC $_{12}$ NH($_{3}$:4.45) とArCH $_{13}$ NH($_{3}$:7.45) シグナル間にカップリングが認められた。また、トリアジン環NHとNH⁺($_{3}$:8.47、8.60) シグナルは他のプロトンとのカップリングを認めなかった。

[0061]

(実施例2)

3, 6-ジヒドロー6, 6-ジメチルー4-デシルアミノー2-ベンジルアミノー1, 3, 5-トリアジン・メタンスルホン酸塩

 1 H-NMR (CDC1₃) δ: 0. 88 (3H, t, J=7Hz, CH₃), 1. 1-1. 6 (16H, m), 1. 40 (6H, s, (CH₃)₂C), 2. 76 (3H, s, CH₃ SO₃⁻), 3. 22 (2H, br dt-like, NHCH₂), 4. 50 (2H, d, J=6Hz, ArCH₂NH), 7. 16 (1H, br t-like, NH), 7. 2-7. 3 (5H, m, ArH), 7. 60 (1H, t, J=6Hz, NH), 7. 96, 8. 09 (each 1H, br s, NH, NH⁺).

[0062]

(実施例3)

3, $6-\overline{y}$ ヒドロー 6, $6-\overline{y}$ メチルー 2-(3), 4 ージメトキシベンジルアミノ) $-4-\overline{r}$ シルアミノー 1, 3, $5-\overline{b}$ リアジン・塩酸塩

¹ H-NMR (CDCl₃) δ: 0.87 (3H, t, J=7Hz, CH₃), 1.1-1.6 (16H, m), 1.42 (6H, s, (CH₃)₂C), 3.30 (2H, br dt-like, NHCH₂), 3.85, 3.86 (each 3H, s, CH₃O), 4.46 (2H, d, J=6Hz, ArCH₂), 6.7-6.9 (3H, m, ArH), 7.12, 7.46 (each 1H, br t-like, NH), 8.51, 8.63 (each 1H, br s, NH, NH⁺).

[0063]

(実施例4)

3, 6-ジヒドロ-6, 6-ジメチル-4-デシルアミノ-2-(4'-メトキシフェネチルアミノ) -1, 3, 5-トリアジン・塩酸塩

 $N^1-(4-y)$ トキシフェネチル) $-N^5-$ デシルービグアナイド・2塩酸塩 2.0 g (4.5ミリモル) にメタノール 125m1、アセトン 80m1、濃塩酸 0.2m1 を加えて 24 時間還流後、減圧下で溶媒を留去し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー [クロロホルム・メタノール・酢酸混液(8:0.6:0.6)で溶出] に付して精

製し、70%アセトニトリル水溶液に溶解後、減圧下で溶媒を留去し、減圧下で十分に乾燥して無色樹脂状の固体2.1 gを得た。

¹ H-NMR (CDCl₃) δ: 0.87 (3H, t, J=7Hz, CH₃), 1.12 -1.6 (16H, m), 1.43 (6H, s, (CH₃)₂C), 2.80 (2H, t, J=7Hz, ArCH₂CH₂NH), 3.33 (2H, br dt-like, NHCH₂), 3.51 (2H, br dt-like, ArCH₂CH₂NH), 3.77 (3H, s, CH₃O), 6.82 (2H, d, J=9Hz, ArH), 7.11 (2H, d, J=9Hz, ArH), 7.08-7.16 (1H, over lap, NHCH₂), 7.21 (1H, br t-like, ArCH₂CH₂NH), 8.49, 8.51 (each 1H, br s, NH, NH⁺).

 1 H $^{-1}$ H COSYによりNHC \underline{H}_{2} (δ : 3. 33) とN \underline{H} CH $_{2}$ (δ : 7. 08 $^{-1}$ 7. 16)、ArC \underline{H}_{2} CH $_{2}$ NH (δ : 2. 80) とArCH $_{2}$ C \underline{H}_{2} NH (δ : 3. 51)、ArCH $_{2}$ C \underline{H}_{2} NH (δ : 3. 51) とArCH $_{2}$ CH $_{2}$ N \underline{H} (δ : 7. 21) シグナル間にカップリングが認められた。また、トリアジン環NHとNH $^{+}$ シグナル (δ : 8. 49、8. 51) は他のプロトンとのカップリングを認めなかった。

[0064]

(実施例5)

3,6-ジヒドロ6,6-ジメチルー4-ノニルアミノー2ー(4'-メトキシフェネチルアミノ)-1,3,5-トリアジン・塩酸塩

[0065]

(実施例6)

4-ウンデシルアミノー3, 6-ジヒドロー6, 6-ジメチルー2-(4' -メトキシフェネチルアミノ) -1, 3, 5-トリアジン・塩酸塩

 $N^1 - (4- \lambda N^2 + 2 \lambda N^2 - 2 \lambda N^3 - 2 \lambda$

 1 H-NMR (DMSO-d₆) δ: 0. 85 (3 H, m, CH₃), 1. 0-1. 6 (18 H, m), 1. 35 (6 H, s, (CH₃) $_{2}$ C), 2. 74 (2 H, m, ArCH₂ CH₂), 3. 26 (2 H, m, NHCH₂), 3. 42 (2 H, m, ArCH₂ CH₂), 3. 72 (3 H, s, CH₃ O), 6. 86 (2 H, m, ArH), 7. 14 (2 H, m, ArH), 7. 1-8. 4 (3 H, m, NH×3), 8. 49 (1 H, br s, NH⁺).

[0066]

(実施例7)

3, 6-ジヒドロー6, 6-ジメチルー4ーデシルアミノー2ー(4'ーヒドロキシベ

ンジルアミノ) -1, 3, 5-トリアジン・塩酸塩

 $N^1 - (4-ヒドロキシベンジル) - N^5 - デシルービグアナイド・2 塩酸塩1.9 g (4.5 ミリモル) にメタノール25 ml、アセトン40 ml、濃塩酸0.1 mlを加えて30時間還流後、減圧下で溶媒を留去し、残渣を80%アセトニトリル水溶液で再結晶して、融点109~111<math>\mathbb C$ の無色結晶を0.4 g得た。

H-NMR (CDCl₃) δ: 0.87 (3H, t, J=7Hz, CH₃), 1.2-1.6 (16H, m), 1.46 (6H, s, (CH₃)₂C), 3.32 (2H, br dt-like, NHCH₂), 4.41 (2H, d, J=6Hz, ArCH₂), 6.81 (2H, d, J=9Hz, ArH), 7.11 (2H, d, J=9Hz, ArH), 7.24 (2H, m, NH×2), 8.13, 8.44, 8.83 (each 1H, brs, NH, OH, NH⁺)

[0067]

(実施例8)

4-オクチルアミノー3, 6-ジヒドロー6, 6-ジメチルー2-(4'-ヒドロキシベンジルアミノ) -1, 3, 5-トリアジン・塩酸塩

N¹ - (4-ヒドロキシベンジル) - N⁵ -オクチルービグアナイド・2塩酸塩16g(4.6ミリモル)にメタノール25ml、アセトン40ml、濃塩酸0.1mlを加えて40℃で63時間攪拌、次いで8時間還流後、減圧下で溶媒を留去し、残渣を80%アセトニトリル水溶液に溶解後、減圧下で溶媒を留去し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー[クロロホルム・メタノール混液(8:2)で溶出]に付して精製し、無色樹脂状の固体16gを得た。

 1 H-NMR (CDC $_{13}$) δ: 0. 87 (3 H, t, $_{J}$ = 7 H z, CH $_{3}$), 1. 0-1. 6 (1 2 H, m), 1. 40 (6 H, s, (CH $_{3}$) $_{2}$ C), 3. 31 (2 H, m, NHC $_{H2}$), 4. 42 (2 H, m, ArC $_{H2}$), 6. 82 (2 H, d, $_{J}$ = 7 H z, ArH), 7. 09 (2 H, d, $_{J}$ = 7 H z, ArH), 7. 0-7. 2 (1 H, over $_{1}$ ap), 7. 26, 8. 19, 8. 25 (each 1 H, m).

[0068]

(実施例9)

(4-0)ンデシルアミノー3, 6-0ビドロー6, 6-0ジメチルー2ー (4'-0)ビドロキシベンジルアミノ(4'-0)0ー1, (4'-0)0ー2・塩酸塩

 $N^1-(4-2)$ にオシベンジル) $-N^5-2$ アンデシルービグアナイド・2塩酸塩2.0g(4.5ミリモル)にメタノール25ml、アセトン40ml、濃塩酸0.1mlを加えて26時間還流後、減圧下で溶媒を留去し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー[クロロホルム・メタノール混液(8:1.5)で溶出]に付して精製し、更に80%アセトニトリル水溶液で再結晶して、融点110~112 $^{\circ}$ 0の無色結晶0.73gを得た。

H-NMR (CDCl₃) δ: 0. 88 (3H, t, J=7Hz, CH₃), 1. 1-1. 6 (20H, m), 1. 46 (6H, s, (CH₃)₂C), 3. 32 (2H, br dt-like, NHCH₂), 4. 41 (2H, d, J=5Hz, ArCH₂), 6. 80 (2H, d, J=9Hz, ArH), 7. 11 (2H, d, J=9Hz, ArH), 7. 25 (2H, m, NH×2), 8. 13, 8. 44, 8. 86 (each 1H, br s, NH, OH, NH⁺).

[0069]

(実施例10)

3, 6-ジヒドロー4-デシルアミノー2-(4'-メトキシフェネチルアミノ) -1, 3, 5-トリアジン・塩酸塩

 $N^1 - (4- + 1)$ - $N^5 - 7$ - $N^5 - 7$ - $N^5 - 7$ - $N^5 - 7$ - $N^5 - 1$ - $N^5 - 1$

ィー [クロロホルム・メタノール・酢酸混液(8:0.7:0.7) で溶出] に付して精製し、無色樹脂状の固体 0.7g を得た。

[0070]

(実施例11)

4-ウンデシルアミノー3, 6-ジヒドロー6-メチルー2-(4, -メトキシベンジルアミノ) -1, 3, 5-トリアジン・塩酸塩

氷冷下、N¹ - (4-メトキシベンジル) -N⁵ -ウンデシルービグアナイド.2塩酸塩4.0g(8.9ミリモル) にエタノール100ml、アセトアルデヒド5ml(89.2ミリモル)、濃塩酸0.4mlを加えて24時間還流後、減圧下で溶媒を留去し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー[クロロホルム・メタノール混液(9:1.5)で溶出]に付して精製し、70%アセトニトリル水溶液に溶解後、減圧下で溶媒を留去し、減圧下で十分に乾燥して無色樹脂状の固体1.4gを得た。

¹ H-NMR (CDCl₃) δ:0.88 (3H, t, J=7Hz, CH₃), 1.2-1.4 (16H, m), 1.33 (3H, d, J=6Hz, HCC \underline{H}_3), 1.50 (2H, m, NHCH₂ CH₂), 3.29 (2H, br dt-like, NHC \underline{H}_2 CH₂), 3.77 (3H, s, CH₃ O), 4.45 (2H, d, J=6Hz, ArC \underline{H}_2 NH), 4.72 (1H, m, \underline{H} CCH₃), 6.82 (2H, d, J=9Hz, ArH), 7.19 (2H, d, J=9Hz, ArH), 7.27 (1H, br t-like, N \underline{H}), 7.58 (1H, t, J=6Hz, N \underline{H}), 8.33, 8.45 (each 1H, br s, NH, NH⁺).

[0071]

(実施例12)

4-オクチルアミノー 2- (3', 4'-ジクロルベンジルアミノ) - 3, 6-ジヒドロー 6 6-ジメチルー 1 3 5-トリアジン・塩酸塩 (1) 、

2-アミノー4-オクチルアミノー1-(3', 4'-ジクロルベンジル)-1, 6-ジヒドロー6, 6-ジメチルー1, 3, 5-トリアジン・塩酸塩(2)

(1) 1 H-NMR (CDCl₃) δ : 0. 87 (3H, t, J=7Hz, CH₃), 1. 2-1. 6 (12H, m), 1. 45 (6H, s, (CH₃) 2C), 3. 24 (2H, br dt-like, NHCH₂), 4. 46 (2H, d, J=6Hz, ArCH₂NH), 7. 11 (1H, d, J=8Hz, ArH), 7. 15 (1H, br t-like, NHCH₂), 7. 35 (1H, d, J=8Hz, ArH), 7. 36 (1H, s, ArH), 7. 71 (1H, br t-like, ArCH₂NH), 8. 54, 8. 58 (each 1H, br s, NH, NH⁺).

 1 H $^{-1}$ H COSYによりNHC $\underline{\text{H}}_{2}$ (δ :3.24) とN $\underline{\text{H}}_{2}$ CH2 (δ :7.15) 、ArC $\underline{\text{H}}_{2}$ NH(δ :4.46) とArCH2 N $\underline{\text{H}}$ (δ :7.71) シグナル間にカップリングが認められた。また、トリアジン環NHとNH $^{+}$ シグナル(δ :8.54、8.58) は他のプロトンとのカップリングを認めなかった。

(2) 1 H-NMR (CDC13) δ : 0.88 (3H, t, J=7Hz, CH3), 1.1-1.6 (12H, m), 1.47 (6H, s, (CH3) $_2$ C), 3.21 (2H, m, NHC $_{\rm H2}$), 4.79 (2H, m, ArCH $_2$), 5.9-6.6 (2H, br, NH $_2$), 7.05-7.45 (3H, m, ArH), 7.30-7.45 (1H, over lap, N $_{\rm H}$ CH $_2$), 9.03 (1H, m, NH $^+$). 1 H- 1 H COSYによりNHC $_{\rm H2}$ (δ : 3.21) とN $_{\rm H}$ CH $_2$ (δ : 7.30-7.45) シグナル間にカップリングが認められた。また、NH $_2$ (δ : 5.9-6.6) およびN $_{\rm H}$ + (δ : 9.03) シグナルは他のプロトンとのカップリングを認めなかった。

[0072]

(実施例13)

2-アミノー1, 6-ジヒドロー6, 6-ジメチルー4-ノニルアミノー1- $(2^{\circ}$, 3° , 4° -トリフルオロフェニル) -1, 3, 5-トリアジン・塩酸塩

 $N^1-(2,3,4-1)$ フルオロアニリノ) $-N^5-$ ノニルービグアナイド・2 塩酸塩1.3 g(3.0 ミリモル)にメタノール50 m l、アセトン80 m l、濃塩酸0.1 m l を加えて16時間還流後、減圧下で溶媒を留去し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー [クロロホルム・メタノール・酢酸混液(9:0.5:0.5)で溶出]に付して精製し、80%エタノール水溶液に溶解後、減圧下で溶媒を留去し、減圧下で十分に乾燥して淡黄色樹脂状の固体1.2 gを得た。

 1 H-NMR (CDCl₃) δ: 0. 88 (3H, t, J=7Hz, CH₃), 1. 1-1. 6 (14H, m), 1. 44 (6H, s, (CH₃)₂C), 3. 32 (2H, br dt-like, NHC<u>H</u>₂), 7. 12 (1H, m, ArH), 8. 46 (1H, m, ArH).

[0073]

(実施例14)

2-アミノー1, 6-ジヒドロー6, 6-ジメチルー4-デシルアミノー1- (4'-メトキシフェニル) -1, 3, 5-トリアジン・塩酸塩

 $N^1-(4-\lambda)$ キシフェニル) $-N^5-$ デシルービグアナイド・2塩酸塩 1.5 g(3.6 ミリモル)にメタノール 50m1、アセトン 40m1、濃塩酸 0.2m1 を加えて 2 0 時間還流後、減圧下で溶媒を留去し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー [クロロホルム・メタノール混液(9:1)で溶出]に付して精製し、、残渣を 80% アセトニトリル水溶液に溶解後、減圧下で溶媒を留去し、減圧下で十分に乾燥して淡黄色樹脂 状の固体 0.92 g を得た。

[0074]

(実施例15)

4-アミノー3, 6-ジヒドロー6-ドデシルー2-(4, -メトキシフェネチルアミノ) -1, 3, 5-トリアジン・塩酸塩(1)、

2, 4-ジアミノー1, 6-ジヒドロー6-ドデシルー1-(4'-メトキシフェネチル)-1, 3, <math>5-トリアジン・塩酸塩(2)

 $N^1-(4- \lambda + 2 \lambda + 2$

色結晶(1)0.92g、第2主溶出画分を70%アセトニトリル水溶液より再結晶して、融点165~170 $\mathbb C$ の無色結晶(2)1.1gを得た。

(1) 1 H-NMR (CDC1₃) δ : 0. 87 (3H, t, J=7Hz, CH₃), 1. 2-1. 5 (20H, m), 1. 64 (2H, m, HCCH₂), 2. 78 (2H, t, J=8Hz, ArCH₂ CH₂ NH), 3. 50 (2H, br dt-1 ike, ArCH₂ CH₂ NH), 3. 77 (3H, s, CH₃ O), 4. 63 (1H, brt-1 ike, HCCH₂), 6. 82 (2H, d, J=8Hz, ArH), 7. 12 (2H, d, J=8Hz, ArH), 7. 46 (1H, t, J=6Hz, ArCH₂ CH₂ NH), 8. 43, 8. 77 (each 1H, m, NH, NH⁺).

 1 H $^{-1}$ H COSYによりHCC \underline{H}_{2} (δ : 1. 64) と \underline{H} CCH $_{2}$ (δ : 4. 63), ArC \underline{H}_{2} CH $_{2}$ NH(δ : 2. 78) とArCH $_{2}$ C \underline{H}_{2} NH(δ : 3. 50), ArCH $_{2}$ C \underline{H}_{2} NH(δ : 3. 50) とArCH $_{2}$ CH $_{2}$ NH(δ : 7. 46) シグナル間にカップリングが認められた。また、トリアジン環NHとNH $^{+}$ シグナル(δ : 8. 43、8. 77) は他のプロトンとのカップリングを認めなかった。

(2) 1 H-NMR (CDC1₃) δ : 0. 87 (3H, t, J=7Hz, CH₃), 1. 0-1. 5 (20H, m), 1. 60 (2H, m, HCC \underline{H}_{2}), 2. 91 (2H, m, ArC \underline{H}_{2} CH₂), 3. 10, 4. 02 (each 1H, m, m, ArCH 2C \underline{H}_{2}), 3. 78 (3H, s, CH₃O), 4. 20 (1H, m, \underline{H} CCH₂), 6. 84 (2H, d, J=9Hz, ArH), 6. 8-7. 4 (2H, br, NH₂), 7. 20 (2H, d, J=9Hz, ArH), 8. 05 (2H, m, NH₂), 8. 54 (1H, br s, NH⁺).

[0075]

(実施例16)

4-アミノー3, 6-ジヒドロー6-ドデシルー2- (4' -メトキシベンジルアミノ) -1, 3, 5-トリアジン・塩酸塩 (1) 、

2, 4-ジアミノー1, 6-ジヒドロー6-ドデシルー1-(4' -メトキシベンジル) -1, 3, 5-トリアジン・塩酸塩(2)

 $N^1 - (4- \lambda N^2 + 2 \lambda N^2 + 2 \lambda N^2 - 2 \lambda N^2 - 4 \lambda N^2 - 2 \lambda$

(1) 1 H-NMR (CDCl₃) δ : 0.87 (3H, t, J=7Hz, CH₃), 1.2-1.5 (20H, m), 1.68 (2H, m, HCCH₂), 3.77 (3H, s, CH₃O), 4.42 (2H, m, ArCH₂NH), 4.63 (1H, brt-like, HCCH₂), 4.9-5.2 (1H, br, NH), 6.83 (2H, d, J=8Hz, ArH), 7.18 (2H, d, J=8Hz, ArH), 7.72 (1H, t, J=6Hz, ArCH₂NH), 8.45, 8.69 (each 1H, brs, NH, NH⁺).

(2) 1 H-NMR (CDC1₃) δ : 0. 88 (3H, t, J=7Hz, CH₃), 1. 0-1. 6 (20H, m), 1. 66 (2H, m, HCC \underline{H}_{2}), 3. 78 (3H, s, CH₃O), 3. 97, 4. 91 (each 1H, m, m, ArCH₂), 4. 33 (1H, m, \underline{H} CCH₂), 6. 82 (2H, d, J=8Hz, ArH), 7. 13 (2H, d, J=8Hz, ArH), 6. 4-8. 9 (3H, br, NH×3), 8. 28 (1H, m, NH).

[0076]

(実施例17)4ーアミノー6ーオクチルー3,6ージヒドロー2ー(4'ートリフルオロメチルベン

ジルアミノ) -1, 3, 5-トリアジン・塩酸塩

 $N^1-(4-h)$ フルオロメチルベンジル)ービグアナイド・塩酸塩 5.0 g(16.9 ミリモル)にエタノール 100ml、1-ノナナール 4.4ml(25.6 ミリモル)、濃塩酸 0.7ml を加えて 26 時間還流後、減圧下で溶媒を留去し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー [クロロホルム・メタノール混液(9:1.5)で溶出] に付して精製し、残渣を 80%エタノール水溶液に溶解後、減圧下で溶媒を留去し、減圧下で十分に乾燥して無色樹脂状の固体 2.3g を得た。

 1 H-NMR (CDC1₃) δ:0.87 (3H, t, J=7Hz, CH₃), 1.0-1.5 (12H, m), 1.70 (2H, m, HCC \underline{H}_{2}), 4.57 (2H, d, J=6Hz, ArC \underline{H}_{2} NH), 4.73 (1H, t, J=6Hz, \underline{H} CCH₂), 5.3-5.8 (1H, br, NH), 6.8-7.5 (1H, br, NH), 7.40 (2H, d, J=8Hz, ArH), 7.56 (2H, d, J=8Hz, ArH), 8.07 (1H, t, J=6Hz, ArCH₂N \underline{H}), 8.49, 8.59 (each 1H, br, NH, NH⁺).

[0077]

(実施例18)

4-アミノー3, 6-ジヒドロー6-デシルー2-(4'-トリフルオロメチルベンジルアミノ)-1, 3, 5-トリアジン・塩酸塩(1)、

2, 4-ジアミノ1, 6-ジヒドロ-6-デシル-1-(4'-トリフルオロメチルベンジル) -1, 3, 5-トリアジン・塩酸塩(2)

 $N^1 - (4-N)$ フルオロメチルベンジル) - ビグアナイド・塩酸塩 5.0 g(16.9 ミリモル)にエタノール 100 m l、1- ウンデカナール 5.3 m l(25.7 ミリモル)、濃塩酸 0.7 m l を加えて 24 時間還流後、減圧下で溶媒を留去し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィーに付して精製し、クロロホルム・メタノール混液(9:1.5)第1主溶出画分を 80% アセトニトリル水溶液より再結晶して融点 $163 \sim 166$ $\mathbb C$ の無色結晶(1) 1.41 g、第2主溶出画分を 80% アセトニトリル水溶液より再結晶して融点 $208 \sim 211$ $\mathbb C$ の無色結晶(2) 0.87 g を得た。

(1) 1 H-NMR (CDCl₃) δ : 0. 88 (3H, t, J=7Hz, CH₃), 1. 0-1. 5 (16H, m), 1. 70 (2H, m, HCCH₂), 4. 58 (2H, d, J=6Hz, ArCH₂NH), 4. 73 (1H, t, J=6Hz, HCCH₂), 5. 6-6. 3 (1H, br, NH), 6. 7-7. 3 (1H, br, NH), 7. 4 2 (2H, d, J=8Hz, ArH), 7. 57 (2H, d, J=8Hz, ArH), 8. 08 (1H, t, J=6Hz, ArCH₂NH), 8. 49, 8. 50 (each 1H, br s, NH, NH⁺).

(2) 1 H-NMR (CDC13) δ : 0. 88 (3H, t, J=7Hz, CH3), 1. 0-1. 8 (18H, m), 4. 31, 5. 19 (each 1H, ABq, J=17Hz, ArCH2), 4. 51 (1H, m, HCCH2), 6. 9-7. 4 (2H, br, NH2), 7. 45 (2H, d, J=8Hz, ArH), 7. 63 (2H, d, J=8Hz, ArH), 7. 91 (2H, br s, NH2), 9. 04 (1H, br s, NH⁺).

[0078]

(実施例19)

4-アミノー6-ウンデシルー3,6-ジヒドロー2-(4'-トリフルオロメチルベンジルアミノ)-1,3,5-トリアジン・塩酸塩

 $N^1-(4-h)$ フルオロメチルベンジル)ービグアナイド・塩酸塩 5.0 g(16.9 ξ リモル)にエタノール 100 m l、1ードデカナール 5.6 m l(25.4 ξ リモル)、濃塩酸 0.7 m l を加えて 26 時間還流後、減圧下で溶媒を留去し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー [クロロホルム・メタノール混液(9:1.5)で溶出]に付して精製し、アセトニトリル水溶液を加えて融点 144~149 ξ の無色結晶 2.4 gを得た。

¹ H-NMR (CDC1₃) δ:0.88 (3H, t, J=7Hz, CH₃), 1.1-1.5 (18H, m), 1.69 (2H, m, HCC \underline{H}_2), 4.57 (2H, d, J=6Hz, ArC \underline{H}_2 NH), 4.72 (1H, t, J=6Hz, \underline{H}_2 CCH₂), 5.3-5.8 (1H, br, NH), 6.9-7.4 (1H, br, NH), 7.40 (2H, d, J=8Hz, ArH), 7.56 (2H, d, J=8Hz, ArH), 8.06 (1H, br t-like, ArCH₂N \underline{H}), 8.47, 8.58 (each 1H, br s, NH, NH⁺).

[0079]

(実施例20)

2, 4-ジアミノー1, 6-ジヒドロー6-ヘプチルー1-(4'ーtertーブチルフェニル)-1, 3, 5-トリアジン・塩酸塩

 $N^1-(4-t\ e\ r\ t-プチルフェニル)-ビグアナイド・塩酸塩 6.0 g (22.2 ミリモル) にエタノール <math>100m1$ 、1-オクタナール 4.3 g (33.1 ミリモル)、 濃塩酸 <math>0.9m1 を加えて 20 時間還流後、減圧下で溶媒を濃縮、冷却し、析出した無色結晶を 30 と 30 と

 1 H-NMR (DMSO-d₆) δ : 0. 77 (3H, t, J=7Hz, CH₃), 1. 0-1. 4 (10H, m), 1. 24 (9H, s, (CH₃)₂C), 1. 49 (2H, m, HCCH₂), 4. 85 (1H, m, HCCH₂), 6. 3-6. 8 (1H, br, NH), 7. 2-7. 8 (2H, over lap, NH), 7. 23 (2H, d, J=9Hz, ArH), 7. 47 (2H, d, J=9Hz, ArH), 8. 71 (1H, br, NH).

[0080]

(実施例21)

6-オクチルー2, 4-ジアミノー1, 6-ジヒドロー1-(4'-tertーブチルフェニル)-1, 3, 5-トリアジン・塩酸塩

 $N^1-(4-t\ e\ r\ t-)$ ービグアナイド・塩酸塩 5.0 g (18.5 ミリモル) にエタノール 100m1、1- ノナナール 4.8m1 (27.9 ミリモル)、濃塩酸 0.8m1 を加えて 15 時間還流後、減圧下で溶媒を留去し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー [クロロホルム・メタノール混液 (9:1.5) で溶出] に付して精製し、更に 70%アセトニトリル水溶液より再結晶して融点 $231\sim234\%$ の無色結晶 16g を得た。

¹ H-NMR (CDC1₃) δ: 0. 86 (3 H, t, J=6 Hz, CH₃), 1. 1-1. 5 (12 H, m), 1. 36 (9 H, s, (CH₃) 3 C), 1. 67 (2 H, m, HCC<u>H</u>₂), 4. 91 (1 H, m, <u>H</u>CCH₂), 5. 2-5. 6 (1 H, br, NH), 6. 4-6. 8 (1 H, br, NH), 7. 22 (2 H, d, J=9 Hz, Ar H), 7. 55 (2 H, d, J=9 Hz, Ar H), 7. 77 (1 H, br s, NH⁺).

[0081]

(実施例22)

2, 4-ジアミノー1, 6-ジヒドロー6-ノニルー1-(4'-tert-プチルフェニル)-1, 3, 5-トリアジン・塩酸塩

 N^1 - $(4-t\ e\ r\ t-)$ - V

 1 H-NMR (DMSO-d₆) δ:0.78 (3H, t, J=7Hz, CH₃), 1.0-1.4 (14H, m), 1.24 (9H, s, (CH₃)₃C), 1.49 (2H, m, HCCH₂), 4.85 (1H, m, HCCH₂), 6.4-6.8 (1H, br

, NH) , 7. 2-7. 8 (2 H, m, NH) , 7. 2 3 (2 H, d, $J=8\,H\,z$, A r H) , 7. 4 7 (2 H, d, $J=8\,H\,z$, A r H) , 8. 7 4 (1 H, m, NH $^+$) .

[0082]

(実施例23)

4-アミノー3,6-ジヒドロー6-ノニルー2-(4'ーtert-プチルアニリノ)-1,3,5-トリアジン・塩酸塩

実施例22の化合物2.0g(4.9ミリモル)にエタノール50ml、水50mlを加え、5N水酸化ナトリウム溶液でpH11~12に調節後、2時間還流を行い、冷却後、析出した結晶をろ別し、メタノールより再結晶し、得られた無色結晶にメタノール50mlを加え、加熱溶解後、濃塩酸0.9mlを加え、減圧下で溶媒を留去し、70%アセトニトリル水溶液に溶解後、減圧下で溶媒を留去し、減圧下で十分に乾燥して無色樹脂状の固体1.2gを得た。

 1 H-NMR (CDC $_{13}$) δ : 0. 85 (3H, t, $_{J}$ =7Hz, CH $_{3}$), 1. 1 -1. 6 (14H, m), 1. 29 (9H, s, (CH $_{3}$) 3C), 1. 74 (2H, m, HCC $_{12}$), 4. 78 (1H, br t-like, $_{H}$ CCH $_{2}$), 5. 0-5. 4 (1H, br, NH), 7. 29 (2H, d, $_{J}$ =9Hz, ArH), 7. 36 (2H, d, $_{J}$ =9Hz, ArH), 8. 48 (1H, m, NH), 8. 83 (1H, br s, NH), 9. 52 (1H, m, NH⁺).

[0083]

(実施例24)

6-オクチルー2, 4-ジアミノー1, 6-ジヒドロー1-(2'-メトキシー5'-tert-ブチルフェニル) <math>-1, 3, 5-トリアジン・塩酸塩

 $N^1-(2-メトキシー5-tert-ブチルフェニル)-ビグアナイド・塩酸塩6.0g(20.0ミリモル)にエタノール100ml、1ーノナナール3.7g(26.2ミリモル)、濃塩酸0.8mlを加えて20時間還流後、減圧下で溶媒を留去し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー [クロロホルム・メタノール混液(9:1.5)で溶出]に付して精製し、80%エタノール水溶液に溶かし、減圧下で溶媒留去後、更にエタノール・エーテルより再結晶して融点217~219℃の淡黄色結晶2.3gを得た。<math>^1$ H-NMR(DMSO-d6) $\delta:0.77(3H,t,J=7Hz,CH3),0.9-1.5(14H,m),1.21(9H,s,(CH3)3C),3.75(3H,s,CH3O),4.69,4.89(1H,m,m,HCCH2),6.2-6.6(1H,br,NH),7.00-7.60(2H,over lap,NH),7.09(1H,m,ArH),7.30(1H,m,ArH),7.41(1H,m,ArH),8.58,8.63(1H,m,m,NH<math>^+$).

[0084]

(実施例25)

4-アミノー6-オクチルー3, 6-ジヒドロー2-(2'-メトキシー5'-tertープチルアニリノ) -1, 3, 5-トリアジン

実施例 24 の化合物 2.0g (4.7 ミリモル) にエタノール 50m1、水 50m1を加え、5N水酸化ナトリウム溶液で pH11-12 に調節後、2 時間還流を行い、冷却後、析出した結晶を 5 別し、エタノール・エーテルより再結晶して融点 129-132 での淡黄色の結晶 129-132 の

[0085]

6-オクチルー2, 4-ジアミノー1, 6-ジヒドロー1-(4'-トリフルオロメトキシフェニル)-1, 3, <math>5-トリアジン・塩酸塩

 $N^1 - (4-h)$ フルオロメトキシフェニル) - ビグアナイド・塩酸塩 5. 0 g (16.8 ミリモル)にエタノール 100ml、1- ノナナール 4.4ml (25.6 ミリモル)、濃塩酸 0.7ml を加えて 9 時間還流後、減圧下で溶媒を留去し、残渣を含水エタノールより再結晶して融点 $216\sim220$ $\mathbb C$ の無色結晶 0.7g を得た。

¹ H-NMR (DMSO-d₆) δ: 0. 84 (3H, t, J=7Hz, CH₃), 1 .0-1. 4 (12H, m), 1. 55 (2H, m, HCC $\underline{\text{H}}_2$), 4. 99 (1H, b r t-like, $\underline{\text{HCCH}}_2$), 6. 7-7. 0 (1H, br, NH), 7. 3-7. 7 (2H, over lap, NH), 7. 51 (2H, d, J=9Hz, ArH), 7 .55 (2H, d, J=9Hz, ArH), 7. 7-7. 9 (1H, br, NH), 8. 91 (1H, br s, NH⁺).

[0086]

(実施例27)

4-アミノー6-オクチルー3, 6-ジヒドロー2-(4'-トリフルオロメトキシアニリノ) -1, 3, 5-トリアジン・塩酸塩

実施例26の化合物(含水エタノール再結晶母液の溶媒を留去)6.4 gにエタノール80ml、水50mlを加え、5N水酸化ナトリウム溶液でpH11~12に調節後、2時間還流を行い、減圧下で溶媒を留去し、残渣をクロロホルムで抽出後、減圧下で溶媒を留去し、残渣をメタノール50mlに溶かし、濃塩酸2.5mlを加えて減圧下で溶媒を留去し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー[クロロホルム・メタノール混液(8:2)で溶出]に付して精製し、70%アセトニトリル水溶液に溶解後、減圧下で溶媒を留去し、残渣を減圧下で十分に乾燥し、無色固体2.0 gを得た。

¹ H-NMR (CD₃ OD) δ: 0. 90 (3H, t, J=7Hz, CH₃), 1. 2-1. 6 (12H, m), 1. 73 (2H, m, HCCH₂), 4. 83 (1H, m, HCCH₂), 7. 27 (2H, d, J=9Hz, ArH), 7. 56 (2H, d, J=9Hz, ArH).

[0087]

(実施例28)

2, 4-ジアミノー1, 6-ジヒドロー6-ノニルー1-(4'-トリフルオロメトキシフェニル)-1, <math>3, 5-トリアジン・塩酸塩

¹ H-NMR (CDCl₃) δ:0.87 (3H, t, J=7Hz, CH₃), 1.0-1.8 (16H, m), 4.93 (1H, m, $\underline{\text{HCCH}}_2$), 5.8-6.4 (1H, br, NH), 6.89 (1H, m. NH), 7.41 (4H, m, ArH), 7.79 (2H, m, NH₂), 9.73 (1H, m, NH⁺).

[0088]

(実施例29)

4-アミノー3, 6-ジヒドロー6-ノニルー2-(4'-トリフルオロメトキシアニリノ)-1, 3, 5-トリアジン・塩酸塩

実施例28の化合物(80%エタノール再結晶母液の溶媒を留去)2.8gにエタノール50ml、水50mlを加え、5N水酸化ナトリウム溶液でpH11~12に調節後、2時間湿流を行い、冷却後、析出した結晶をろ別して無色結晶2.4gを得た。次に、この結晶をメタノール50mlに溶かし、濃塩酸1mlを加えた後、減圧下で溶媒を留去し、70%アセトニトリル水溶液に溶解後、減圧下で溶媒を留去し、減圧下で十分に乾燥し

て無色固体16gを得た。

 1 H-NMR (CDC1₃-D₂O) δ: 0. 85 (3H, t, J=7Hz, CH₃), 1. 1-1. 6 (14H, m), 1. 76 (2H, m, HCCH₂), 4. 82 (1H, t, J=6Hz, HCCH₂), 7. 13 (2H, d, J=9Hz, ArH), 7. 52 (2H, d, J=9Hz, ArH).

[0089]

(実施例30)

2, 4-ジアミノー1, 6-ジヒドロ-1-(2', 3', 4'-トリフルオロフェニル) <math>-6-ノニルー1, 3, 5-トリアジン・塩酸塩

 $N^1-(2,3,4-h)$ フェニル)ービグアナイド・塩酸塩 5.0 g(18.7 ミリモル)にエタノール 100ml、1-デカナール 5.3ml(28.1 ミリモル)、濃塩酸 0.8ml を加えて 4 時間還流後、減圧下で溶媒を留去し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー [クロロホルム・メタノール混液(9:2)で溶出] に付して精製し、更に 80%アセトニトリル水溶液より再結晶して融点 210~212%の無色結晶 4.7g を得た。

¹ H-NMR (CDC1₃) δ: 0. 87 (3H, t, J=7Hz, CH₃), 1. 0-1. 8 (16H, m), 4. 88 (1H, br t-like, <u>H</u>CCH₂), 6. 7-7. 5 (2H, br, NH₂), 7. 19 (2H, m, ArH), 7. 5-7. 9 (2H, br, NH₂), 9. 63 (1H, br s, NH⁺).

[0090]

(実施例31)

2, 4-ジアミノー1, 6-ジヒドロー1-(2', 3', 4'-トリフルオロフェニル)-6-デシルー1, 3, 5-トリアジン・塩酸塩

 $N^1-(2,3,4-h)$ フェニル)ービグアナイド・塩酸塩 5.0 g(18.7 ミリモル)にエタノール 100ml、1-ウンデカナール 4.8 g(28.2 ミリモル)、濃塩酸 <math>0.8ml を加えて 24 時間還流後、減圧下で溶媒を留去し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー [クロロホルム・メタノール混液(9:1.5)で溶出]に付して精製し、更に 80%アセトニトリル水溶液より再結晶して融点 210~213 の無色結晶 3.2 gを得た。

 1 H-NMR (DMSO-d₆) δ: 0. 85 (3H, t, J=7Hz, CH₃), 1. 1-1. 5 (16H, m), 1. 55 (2H, m, HCCH₂), 4. 98 (1H, m, HCCH₂), 6. 9-7. 1 (1H, br, NH), 7. 4-7. 8 (2H, br, NH×2), 7. 51 (2H, m, ArH), 7. 8-8. 1 (1H, br, NH), 8. 99 (1H, br s, NH⁺).

[0091]

(実施例32)

4-アミノー3, 6-ジヒドロー6-デシルー2-(2), 3, 4) ートリフルオロアニリノ) -1, 3, 5-トリアジン・塩酸塩

実施例 31 の化合物 2.8g (6.6 ミリモル)にエタノール 50 m 1、水 50 m 1 を加え、5 N 水酸化ナトリウム溶液で p H 11 -12 に調節後、2 時間還流を行い、冷却後、析出した結晶を 5 の無色結晶 1.3g を得た。次に、5 の 1.4g の無色結晶 1.3g を得た。次に、5 の 1.4g の無色結晶 1.3g を得た。次に、5 の 1.4g の 1.4g

H, m, ArH), 7. 5-7. 8 (1H, br, NH), 8. 9-9. 7 (3H, br

, NH, NH⁺).

(実施例33)

2, 4-ジアミノー1, 6-ジヒドロー6-デシルー1-(2', 4'-ジフルオロフェニル)-1, 3, <math>5-トリアジン・塩酸塩

 $N^1-(2,4-ジフルオロフェニル)-ビグアナイド・塩酸塩5.0g(20.0ミリモル)にエタノール<math>100ml$ 、1-ウンデカナール5.1g(29.9ミリモル)、濃塩酸0.8mlを加えて<math>8時間還流後、減圧下で溶媒を留去し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー[クロロホルム・メタノール混液(9:1.5)で溶出]に付して精製し、更に80%エタノール水溶液より再結晶して融点207~209%の無色結晶1.7gを得た。

¹ H-NMR (CD₃ OD) δ: 0. 89 (3H, t, J=7Hz, CH₃), 1. 2-1. 5 (16H, m), 1. 71 (2H, m, HCC \underline{H}_2), 4. 92 (1H, m, \underline{H}_2 CH₂), 7. 10-7. 32 (2H, m, ArH), 7. 48-7. 62 (1H, m, ArH).

[0093]

(実施例34)

4-アミノー3, 6-ジヒドロー6-デシルー2-(2', 4'-ジフルオロアニリノ) -1, 3, 5-トリアジン

実施例33の化合物(80%エタノール再結晶母液の溶媒を留去)4.0g(10.0ミリモル)にエタノール50ml、水50mlを加え、5N水酸化ナトリウム溶液でpH11~12に調節後、2時間還流を行い、冷却後、析出した結晶をろ別し、更に80%エタノール水溶液より再結晶して、融点151~152℃の無色結晶2.5gを得た。
¹ H−NMR(CDCl₃)δ:0.88(3H, t, J=7Hz, CH₃), 1.1−1.5(16H, m), 1.63(2H, m, HCC<u>H</u>2), 4.78(1H, t, J=6Hz, <u>H</u>CCH₂), 6.7−6.9(2H, m, ArH), 8.0−8.2(1H, m, ArH).

[0094]

(実施例35)

6-ウンデシルー2, 4-ジアミノー1, 6-ジヒドロー1-(2', 4'-ジフルオロフェニル) -1, 3, 5-トリアジン・塩酸塩

 $N^1-(2,4-ジフルオロフェニル)-ビグアナイド・塩酸塩5.0g(20.0ミリモル)にエタノール100ml、1ードデカナール6.6ml(29.9ミリモル)、濃塩酸0.9mlを加えて20時間還流後、減圧下で溶媒を留去し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー[クロロホルム・メタノール混液(9:1.5)で溶出]に付して精製し、更に70%アセトニトリル水溶液より再結晶して融点206~208℃の無色結晶3.9gを得た。$

 1 H-NMR (CDC1₃) δ : 0. 88 (3H, t, J=7Hz, CH₃), 1. 0-1. 4 (18H, m), 1. 61 (2H, m, HCCH₂), 4. 85 (1H, m, HCCH₂), 6. 1-6. 7 (1H, br, NH), 6. 8-7. 3 (1H, over 1 ap, NH), 7. 0-7. 2 (2H, m, ArH), 7. 3-7. 5 (1H, m, ArH), 7. 80 (2H, m, NH₂), 9. 63 (1H, br s, NH⁺).

[0095]

(実施例36)

4-アミノー3, 6-ジヒドロー6-ウンデシルー2-(2), 4'-ジフルオロアニリノ)-1, 3, 5-トリアジン・塩酸塩

実施例35の化合物3.0g(7.2ミリモル)にエタノール60ml、水60mlを加え、5N水酸化ナトリウム溶液で $pH11\sim12$ に調節後、2時間還流を行い、冷却後、析出した結晶をろ別し、更に80%エタノール水溶液より再結晶して無色結晶2.3gを得た。次に、その0.8g(2.1ミリモル)にメタノール30mlを加え、加熱溶解後、濃塩酸0.4mlを加え、減圧下で溶媒を留去し、80%エタノール水溶液より再結晶して融点144 \sim 146 \sim 0 無色結晶を0.7g得た。

[0096]

(実施例37)

4-オクチルアミノー3, 6-ジヒドロー6, 6-ジメチルー2-(4'-メチルベンジルアミノ)-1, 3, 5-トリアジン

 $N^1-(4-x+\nuべンジル)-N^5-オクチルービグアナイド・2塩酸塩3.0g(7.7 = 1) = 1) にメタノール40ml、アセトン80ml、ピペリジン16ml(16.2 = 1) モル)を加えて23時間還流後、減圧下で溶媒を留去し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー [クロロホルム・メタノール・酢酸混液(9:0.5:0.5) で溶出]に付して精製し、得られた無色樹脂状の固体にエタノール50ml、水50mlを加え、5N水酸化ナトリウム溶液で<math>pH11-12$ に調節後、1時間還流を行い、減圧下で溶媒を留去し、残渣を水洗し、減圧下で十分に乾燥し、無色固体1.3gを得た。 $^1H-NMR(CDC13)$ & : 0.87(3H, t, J=7Hz, CH_3), 1.1-1.6(12H, m), 1.33(6H, s, (CH_3) $_2C$), 2.31(3H, s, ArCH₃), 3.16(2H, t, J=7Hz, $NHCH_2$), 4.36(2H, brs, ArCH₂), 7.09(2H, d, J=8Hz, ArH), 7.18(2H, d, J=8Hz, ArH).

[0097]

(実施例38)

3, 6-ジヒドロ-6, 6-ジメチル-4-デシルアミノー2-(4'-メトキシベンジルアミノ)-1, 3, 5-トリアジン・酢酸塩(1)、

3, 6-ジヒドロ-6, 6-ジメチル-4-デシルアミノ-2-(4'-メトキシベンジルアミノ)-1, 3, <math>5-トリアジン・メタンスルホン酸塩(2)

(2) 1 H-NMR (CDCl₃) δ : 0. 87 (3H, t, J=7Hz, CH₃), 1. 0-1. 6 (16H, m), 1. 39 (6H, s, (CH₃)₂C), 2. 75 (3H, s, CH₃ SO₃⁻), 3. 28 (2H, br dt-like, NHCH₂), 3. 78 (3H, s, CH₃O), 4. 43 (2H, d, J=6Hz, ArCH₂), 6. 8 2 (2H, d, J=9Hz, ArH), 7. 1-7. 3 (1H, over lap, NH), 7. 20 (2H, d, J=9Hz, ArH), 7. 53 (1H, t, J=6Hz, NHCH₂), 7. 92, 8. 01 (1H, br s, NH, NH⁺).

[0098]

(実施例39)

3,6-ジヒドロー6,6-ジメチルー4ーデシルアミノー2ー(4'ーメトキシペンジルアミノ)-1,3,5-トリアジン・マロン酸塩

実施例38の化合物(1)3.0g(7.5ミリモル)を70%アセトニトリル水溶液30mlに溶かし、マロン酸0.85g(8.17ミリモル)を加えて加熱溶解後、冷却し、融点109~112 $\mathbb C$ の無色結晶を3.0g得た。

¹ H-NMR (CDCl₃) δ:0.87 (3H, t, J=7Hz, CH₃), 1.0-1.6 (16H, m), 1.44 (6H, s, (CH₃)₂C), 3.15 (2H, s, HOOC<u>H</u>₂COO⁻), 3.33 (2H, br dt-like, NHC<u>H</u>₂), 3.79 (3H, s, CH₃O), 4.48 (2H, d, J=6Hz, ArCH₂), 6.85 (2H, d, J=9Hz, ArH), 7.23 (2H, d, J=9Hz, ArH), 7.72, 8.12 (each 1H, br t-like, NH), 8.38, 8.47 (each 1H, br s, NH, NH⁺).

[0099]

(実施例 4 0)

3,6-ジヒドロー6,6-ジメチルー4ーデシルアミノー2ー(4'-メトキシベンジルアミノ)-1,3,5-トリアジン・シュウ酸塩

実施例38の化合物(1)6.5 g(16.2 ミリモル)を30%アセトニトリル水溶液50 m l に溶かし、シュウ酸二水和物3.0 g(23.8 ミリモル)を加えて加熱溶解後、冷却し、得られた結晶を50%アセトニトリル水溶液で再結晶して、融点101~103 $\mathbb C$ の無色結晶を2.9 g得た。

H-NMR (CDCl₃) δ: 0. 87 (3H, t, J=7Hz, CH₃), 1. 0-1. 6 (16H, m), 1. 45 (6H, s, (CH₃)₂C), 3. 31 (2H, br dt-like, NHCH₂), 3. 78 (3H, s, CH₃O), 4. 46 (2H, d, J=5Hz, ArCH₂), 6. 4-6. 8 (1H, br, NH), 6. 83 (2H, d, J=9Hz, ArH), 7. 22 (2H, d, J=9Hz, ArH), 7. 64, 7. 92, 8. 49, 8. 59 (each 1H, m, COOH, NH×2, NH⁺).

[0100]

(実施例41)

3, 6-ジヒドロ-6, 6-ジメチル-4-デシルアミノー2-ベンジルアミノー1, 3, 5-トリアジン・酢酸塩(1)、

3, 6-ジヒドロー6, 6-ジメチルー4-デシルアミノー2-ベンジルアミノー1, 3, 5-トリアジン・マロン酸塩(2)

 N^1 -ベンジル $-N^5$ -デシル-ビグアナイド・2 塩酸塩8.5 g (21.0 = リモル)にメタノール140 m l、アセトン100 m l、濃塩酸0.6 m lを加えて24 時間還流後、減圧下で溶媒を留去し、残渣をエタノール150 m l に溶かし、水100 m l、5N水酸化ナトリウム水溶液10 m l を加え、1.5 時間還流後、減圧下で溶媒を留去し、残渣を酢酸エチルで抽出し、抽出液を水洗後、減圧下で溶媒を留去し、減圧下で十分に乾燥して無色固体(1)8 gを得た。次に、その3.6 g (9.6 = リモル)を70%アセトニトリル水溶液30 m l に溶かし、マロン酸16 g (15.4 = リモル)を加えて加熱溶解後、冷却し、得られた結晶を70%アセトニトリル水溶液で再結晶して、融点78~81 = の無色結晶(2)を3.9 g得た。

(2) 1 H-NMR (CDCl₃) δ : 0. 87 (3H, t, J=7Hz, CH₃), 1. 0-1. 6 (16H, m), 1. 45 (6H, s, (CH₃)₂C), 3. 22 (2H, s, HOOCH₂COO⁻), 3. 27 (2H, br dt-like, NHCH₂), 4. 55 (2H, d, J=5Hz, ArCH₂), 7. 2-7. 4 (5H, m, ArH), 7. 50, 7. 98, 8. 29, 8. 43 (each 1H, m).

[0101]

(実施例42)

3, 6-ジヒドロー6, 6-ジメチルー4-デシルアミノー2-ペンジルアミノー1, 3, 5-トリアジン・シュウ酸塩

実施例41の化合物(1)3.6g(9.6ミリモル)を70%アセトニトリル水溶液30mlに溶かし、シュウ酸二水和物2.0g(15.9ミリモル)を加えて加熱溶解後

、冷却し、得られた結晶を70%アセトニトリル水溶液で再結晶して、融点95~98 の無色結晶を4.0g 得た。

¹ H-NMR (CDCl₃) δ:0.87 (3H, t, J=7Hz, CH₃), 1.0-1.6 (16H, m), 1.46 (6H, m, (CH₃)₂C), 3.27 (2H, br dt-like, NHCH₂), 4.53 (2H, d, J=5Hz, ArCH₂), 7.2-7.3 (5H, m, ArH), 7.2-7.7 (2H, br), 7.99 (1H, m), 8.52 (2H, m).

[0102]

(実施例43)

4-アミノー6-ウンデシルー3, 6-ジヒドロー2-ベンジルアミノー1, 3, 5-トリアジン・塩酸塩(1)、

6-ウンデシルー2, 4-ジアミノー1, 6-ジヒドロー1-ベンジルー1, 3, 5-トリアジン・塩酸塩(2)

 N^1 ーベンジルービグアナイド・塩酸塩 8.0 g(35.1ミリモル)にエタノール160 ml、1 ードデカナール13.0 g(70.5ミリモル)、濃塩酸1.5 mlを加えて16時間還流後、減圧下で溶媒を留去し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィーに付して精製し、クロロホルム・メタノール混液(9:1.5)第1主溶出画分を80%エタノール水溶液より再結晶して、融点152~155℃の無色結晶(1)3.1 gを、第2主溶出画分を80%エタノール水溶液より再結晶して、融点153~156℃の無色結晶(2)0.9 gを得た。

(1) 1 H-NMR (CDCl₃) δ : 0.88 (3H, t, J=7Hz, CH₃), 1.0-1.5 (18H, m), 1.68 (2H, m, HCC<u>H</u>₂), 4.50 (2H, d, J=6Hz, ArC<u>H</u>₂NH), 4.67 (1H, t, J=5Hz, <u>H</u>CCH₂), 7.2-7.4 (6H, m, ArH, NH), 7.77 (1H, br t-like, ArCH₂N<u>H</u>), 8.31, 8.63 (each 1H, m, NH, NH⁺). 1 H-NMRスペクトルは下記構造 (19) を指示している。特にベンジル位メチレンプロトン (δ : 4.50) とNH (δ : 7.77) シグナル間にカップリングが認められることによりベンジル位は2位のNHに結合していることが確認された。

(2) 1 H-NMR (CD₃ OD) δ : 0. 90 (3H, t, J=7Hz, CH₃), 1. 1-1. 5 (18H, m), 1. 69 (2H, m, HCC<u>H₂</u>), 4. 45, 4. 87 (each 1H, ABq, J=16Hz, ArC<u>H</u>2 NH), 4. 62 (1H, dd, J=4, 7Hz, <u>H</u>CCH₂), 7. 3-7. 5 (5H, m, ArH). 1 H-NMRスペクトルは下記構造式 (4) の化合物であることを指示している。特にベンジル位メチレンプロトンのAB型シグナル (δ : 4. 45, 4. 87) が認められることによりベンジル位はかなり固定化された1位に結合していることが確認された。

【化11】

[0103]

(実施例44)

4ーアミノー3,6ージヒドロー6ードデシルー2ーベンジルアミノー1,3,5ートリアジン・塩酸塩

 N^1 -ベンジルービグアナイド・塩酸塩 5. 0 g(2 2. 0 ミリモル)にエタノール 1 5 0 m l、1 -トリデカナール 6. 5 g(3 2. 8 ミリモル)、濃塩酸 0. 9 m l を加えて 1 7 時間還流後、減圧下で溶媒を留去し、残渣をエタノール 1 0 0 m l に溶かし、水 5

0ml、5N水酸化ナトリウム水溶液10mlを加え、2時間還流後、減圧下で溶媒を留去し、残渣を酢酸エチルで抽出し、抽出液を水洗後、濃塩酸5mlを加えた後、減圧下で溶媒を留去し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー [クロロホルム・メタノール混液 (9:1.5)で溶出]に付して精製し、更に80%エタノール水溶液より再結晶して融点168~170℃の無色結晶1.2gを得た。

 1 H-NMR (CDC1₃) δ:0.88 (3H, t, J=7Hz, CH₃), 1.0-1.5 (20H, m), 1.69 (2H, m, HCCH₂), 4.53 (2H, d, J=6Hz, ArCH₂), 4.72 (1H, t, J=6Hz, HCCH₂), 7.2-7.4 (6H, m, ArH, NH), 7.78 (1H, br t-like, NH), 8.30, 8.55 (1H, br s, NH, NH⁺).

[0104]

(実施例 4 5)

6-ウンデシルー1-(4'-クロルフェニル)-2, 4-ジアミノー1, 6-ジヒドロー6-メチルー1, 3, 5-トリアジン・塩酸塩

 N^1 ーフェニルービグアナイド・塩酸塩 12.0g (48.4 ミリモル) にエタノール 200m1、2-トリデカノン 10.1g (50.9 ミリモル)、濃塩酸 2.0m1 を加えて 40 時間還流後、減圧下で溶媒を留去し、残渣を 2 回シリカゲルカラムクロマトグラフィー [クロロホルム・メタノール混液 (8:1.5) 次いでクロロホルム・メタノール・酢酸混液 ($8:0.5:0.5 \rightarrow 8:1:1$) で溶出] に付して精製し、80%エタノール水溶液に溶解後、減圧下で溶媒を留去し、減圧下で十分に乾燥して淡黄色樹脂状の固体 6.6g を得た。

¹ H-NMR (CDCl₃) δ:0.88 (3H, t, J=7Hz, CH₃), 1.0-1.6 (18H, m), 1.51 (3H, s, \underline{H}_3 CCCH₂), 1.72 (2H, m, H₃ CCC \underline{H}_2), 5.0-5.4 (1H, br, NH), 7.1-7.3 (1H, over lap, NH), 7.24 (2H, d, J=9Hz, ArH), 7.45 (2H, d, J=9Hz, ArH), 8.58, 9.04, 9.58 (each 1H, br s, NH×2, NH⁺).

[0105]

(実施例46)

4-アミノー6-ウンデシルー3, 6-ジヒドロー6-メチル-2-ベンジルアミノー1, 3, 5-トリアジン・塩酸塩

 N^1 ーベンジルービグアナイド・塩酸塩8.0g(35.1ミリモル)にエタノール180ml、2ートリデカノン13.0g(65.5ミリモル)、濃塩酸1.5mlを加えて24時間還流し、減圧下で溶媒を留去し、残渣をエタノールより再結晶して回収の N^1 ーベンジルービグアナイド・塩酸塩を取り除いた後、再結晶母液の溶媒を減圧下で留去し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー [クロロホルム・メタノール・酢酸混液(8:1.2:1)で溶出]に付して精製して樹脂状の固体3.3gを得た。次に樹脂状の固体をエタノール50mlに溶かし、水50ml、5N水酸化ナトリウム水溶液2.5mlを加え、2時間還流後、減圧下で溶媒を留去し、残渣を酢酸エチルで抽出し、抽出液を水洗後、濃塩酸2mlを加えた後、減圧下で溶媒を留去し、70%アセトニトリル水溶液より再結晶して融点104~105℃の白黄色結晶2.6gを得た。

 1 H-NMR (CDC1₃) δ: 0.88 (3H, t, J=7Hz, CH₃), 1. $_{1}$ -1.5 (18H, m), 1.40 (3H, s, C $_{1}$ 3 CCH₂), 1.64 (2H, m, CH₃ CC $_{1}$ 2), 4.50 (2H, d, J=6Hz, ArC $_{1}$ 2 NH), 7.2-7.4 (6H, m, ArH, NH), 7.61 (1H, br t-like, ArCH₂ N $_{1}$ 4), 8.60, 8.70 (1H, br s, NH, NH⁺).

[0106]

(実施例47)

3, 6-ジヒドロー6, 6-ジメチルー4-ノニルアミノー2-ペンジルアミノー1, 3, 5-トリアジン・炭酸塩

¹ H-NMR (CD₃ OD) δ: 0. 89 (3H, t, J=7Hz, CH₃), 1. 2-1. 6 (14H, m), 1. 42 (3H, s, (CH₃) $_2$ C), 3. 24 (2H, t, J=7Hz, NHC $_{\underline{H}2}$), 4. 49 (2H, s, ArCH₂), 7. 2-7. 4 (5H, m, ArH).

[0107]

(実施例48)

3, 6-ジヒドロ-6, 6-ジメチル-4-/ニルアミノー2-ベンジルアミノー1, 3, 5-トリアジン・酢酸塩

 N^1 ーベンジルー N^5 ーノニルービグアナイド・2 塩酸塩 18.2g (46.6 ミリモル) にメタノール 300m l、アセトン 250m l、濃塩酸 1.2m lを加えて 22 時間 還流後、減圧下で溶媒を留去し、残渣をエタノール 300m l に溶かし、水 200m l、5N 水酸化ナトリウム水溶液 18m l を加え、1.5 時間 還流後、減圧下で濃縮、酢酸エチルで抽出し、抽出液を水洗後、減圧下で溶媒を留去し、無色結晶を 18.9g 得た。無色結晶 3.0g をエタノール/エーテルより再結晶して、融点 99 ~ 102 での無色結晶を 1.9g 得た。

 1 H-NMR (CDC13) δ : 0. 87 (3H, t, J=7Hz, CH3), 1. 0-1. 4 (12H, m), 1. 31 (6H, s, (CH3) 2C), 1. 44 (2H, m, NHCH2CH2), 1. 92 (3H, s, CH3COOH), 3. 22 (2H, brdt-like, NHCH2CH2), 4. 48 (2H, d, J=5Hz, ArCH2), 7. 2-7. 3 (5H, m, ArH), 8. 16, 8. 68 (each 1H, brt-like, NH), 9. 09, 9. 25 (each 1H, br s, NH, NH+).

[0108]

(実施例49)

3, 6-ジヒドロ-6, 6-ジメチル-4-ノニルアミノー2-ベンジルアミノー1, 3, 5-トリアジン・臭化水素酸塩

[0109]

(実施例50)

3, 6-ジヒドロー6, 6-ジメチルー4-デシルアミノー2-ベンジルアミノー1, 3, 5-トリアジン・酢酸塩

 N^1 -ベンジル $-N^5$ -デシルービグアナイド・2 塩酸塩 6.8 g(16.9 ミリモル)にメタノール110 ml、アセトン80 ml、濃塩酸 0.5 mlを加えて22時間還流後、減圧下で溶媒を留去し、残渣をエタノール100 mlに溶かし、水80 ml、5N水酸化ナトリウム水溶液7 mlを加え、1.5時間還流後、減圧下で濃縮、酢酸エチルで抽出し、抽出液を水洗後、減圧下で溶媒を留去し、残渣をエタノール/エーテルで再結晶し

て、融点106~108℃の無色結晶を2.9g得た。

¹ H-NMR (CDCl₃) δ : 0. 88 (3H, t, J=7Hz, CH₃), 1. 0-1. 6 (16H, m), 1. 31 (6H, s, (CH₃) ₂C), 1. 92 (3H, s, CH₃ COOH), 3. 23 (2H, m, NHCH₂), 4. 47 (2H, m, ArCH₂), 7. 1-7. 4 (5H, m, ArH), 8. 18, 8. 69, 9. 10, 9. 25 (each 1H, m, NH×3, NH⁺).

[0110]

(実施例51)

3,6-ジヒドロ-6,6-ジメチル-4-ウンデシルアミノ-2-ベンジルアミノ-1,3,5-トリアジン・シュウ酸塩

 N^1 ーベンジルー N^5 ーノニルービグアナイド・2 塩酸塩 8.0g (19.1 ミリモル) にメタノール 140m l、アセトン 100m l、濃塩酸 0.5m l を加えて 20 時間還流後、減圧下で溶媒を留去し、残渣をエタノール 100m l に溶かし、水 60m l、5N 水酸化ナトリウム水溶液 8.4m l を加え、1.5 時間還流後、減圧下で濃縮、酢酸エチルで抽出し、抽出液を水洗後、減圧下で溶媒を留去し、残渣を 70% アセトニトリル水溶液 50m l に溶かし、シュウ酸二水和物 4.8g (38.2 ミリモル)を加えて加熱溶解後、冷却し、得られた結晶を 70% アセトニトリル水溶液で再結晶して、融点 105~10 07 00 の無色結晶を 8.1g 得た。

H-NMR (CDCl₃) δ: 0. 88 (3H, t, J=7Hz, CH₃), 1. 0-1. 6 (18H, m), 1. 40 (6H, s, (CH₃)₂C), 3. 29 (2H, br dt-like, NHCH₂), 4. 54 (2H, d, J=5Hz, ArCH₂), 7. 0-7. 4 (6H, m, ArH, NH), 7. 86 (1H, br t-like), 8. 41, 8. 56 (each 1H, br s).

[0111]

(実施例52)

3, 6-ジヒドロー6, 6-ジメチルー4ーオクチルアミノー2ーベンジルアミノー1, 3, <math>5-トリアジン・酢酸塩

 1 H-NMR (CDC13) δ : 0. 87 (3H, t, J=7Hz, CH3), 1. 1-1. 4 (10H, m), 1. 31 (6H, s, (CH3) 2C), 1. 45 (2H, m, NHCH2CH2), 1. 92 (3H, s, CH3COOH), 3. 22 (2H, m, NHCH2CH2), 4. 47 (2H, m, ArCH2), 7. 1-7. 3 (5H, m, ArH), 8. 13, 8. 64 (each 1H, m, NH), 9. 07, 9. 23 (each 1H, br s, NH, NH⁺).

[0112]

(実施例53)

3, 6-ジヒドロ-6, 6-ジエチル-4-ヘプチルアミノー2-ベンジルアミノー1, 3, <math>5-トリアジン・塩酸塩

 N^1 -ベンジル $-N^5$ -ヘプチルービグアナイド・2 塩酸塩6. 0 g(1 5. 6 ミリモル)にメタノール1 0 0 m 1、3 -ペンタノン1 5 0 m 1、濃塩酸0. 5 m 1 を加えて2 4 時間還流後、減圧下で溶媒を留去し、残渣をエタノール1 0 0 m 1 に溶かし、水8 0 m 1、5 N 水酸化ナトリウム水溶液5 m 1 を加え、1. 5 時間還流後、減圧下で濃縮、酢酸エチルで抽出し、抽出液を水洗、6 N 塩酸酸性後、減圧下で溶媒を留去し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー [クロロホルム・メタノール混液(9 : 1)で溶出] に付して精製し、淡黄色の樹脂状の固体4. 7 g を得た。

 1 H-NMR (CDCl₃) δ: 0. 86 (3H, t, J=7Hz, CH₃), 0. 91 (6H, t, J=7Hz, CH₂ CH₃×2), 1. 1-1. 6 (10H, m), 1. 6 3 (4H, q, J=7Hz, CH₂ CH₃×2), 3. 24 (2H, br dt-like, NHCH₂), 4. 51 (2H, d, J=6Hz, ArCH₂), 7. 21 (1H, br t-like, NH), 7. 1-7. 4 (5H, m, ArH), 7. 60 (1H, br t-like, NH), 8. 21, 8. 38 (each 1H, br s, NH, NH⁺).

[0113]

(実施例54)

3, 6-ジヒドロー6-スピロシクロペンタンー4-ヘプチルアミノー2-ベンジルアミノー1, 3, 5-トリアジン・酢酸塩

 N^1 -ベンジルー N^5 -ヘプチルービグアナイド・2 塩酸塩 8.0 g(22.1 ミリモル)にシクロペンタノン15.0 g(0.178 モル)、メタノール80 m 1、濃塩酸 0.9 m 1 を加えて 4 8 時間還流後、減圧下で溶媒を留去し、残渣をメタノール100 m 1 に溶かし、水20 m 1、5 N 水酸化ナトリウム水溶液 14 m 1 を加え、減圧下で濃縮、酢酸エチルで抽出し、抽出液を水洗後、減圧下で溶媒を留去し、残渣の1/2 量を取り、エタノール/エーテルより再結晶を 2 回繰り返して融点 100 \sim 102 \sim 00 無色結晶を 20.8 g 得た。

 1 H-NMR (CDCl₃)·δ:0.86 (3H, t, J=7Hz, CH₃), 1.1-1.5 (10H, m), 1.5-1.9 (8H, m), 1.91 (3H, s, CH₃ COOH), 3.18 (2H, br dt-like, NHCH₂), 4.45 (2H, d, J=6Hz, ArCH₂), 7.1-7.3 (5H, m, ArH), 8.41, 8.90 (each 1H, br t-like, NH), 9.11, 9.22 (each 1H, br s, NH, NH⁺).

[0114]

(実施例55)

3, 6-ジヒドロー6, 6-ジメチルー4-デシルアミノー2-フェネチルアミノー1, 3, 5-トリアジン・マロン酸塩

 1 H-NMR (CDCl₃) δ: 0. 87 (3H, t, J=6Hz, CH₃), 1. 1-1. 7 (16H, m), 1. 44 (6H, s, (CH₃)₂C), 2. 88 (2H, t, J=7Hz, ArCH₂CH₂NH), 3. 18 (2H, s, HOOCCH₂COO⁻), 3. 35 (2H, br dt-like, NHCH₂), 3. 59 (2H, br dt-like, ArCH₂CH₂NH), 7. 1-7. 3 (5H, m, ArH), 7. 65, 7. 75 (each 1H, m), 8. 37 (2H, m).

[0115]

(実施例56)

3, 6-ジヒドロー6, 6-ジメチルー4-ノニルアミノー2-フェネチルアミノー1, 3, 5-トリアジン・酢酸塩

 N^1 ーフェネチルー N^5 ーノニルービグアナイド・2 塩酸塩 3 1. 0 g (7 6. 7 ミリモル)にメタノール 3 5 0 m 1、アセトン 3 5 0 m 1、濃塩酸 1. 9 m 1 を加えて 1 6時間還流後、減圧下で溶媒を留去し、残渣をエタノール 3 5 0 m 1 に溶かし、水 2 5 0 m 1 、5 N 水酸化ナトリウム水溶液 3 1 m 1 を加え、 1. 5 時間還流後、減圧下で濃縮、酢酸

エチルで抽出、抽出液を水洗後、減圧下で溶媒を留去し、残渣をエーテルで再結晶して、 融点72~76℃の無色結晶を16.3g得た。

[0116]

(実施例57)

4-オクチルアミノー3, 6-ジヒドロー6, 6-ジメチルー2-フェネチルアミノー1, 3, 5-トリアジン・酢酸塩

 1 H-NMR (CDCl₃) δ: 0. 86 (3 H, t, J=7 Hz, CH₃), 1. 1-1. 5 (10 H, m), 1. 34 (6 H, s, (CH₃)₂C), 1. 54 (2 H, m, NHCH₂CH₂), 1. 94 (3 H, s, CH₃COO⁻), 2. 84 (2 H, t, J=7 Hz, ArCH₂CH₂NH), 3. 31 (2 H, br dt-like, NHCH₂CH₂), 3. 53 (2 H, br dt-like, ArCH₂CH₂NH), 7. 1-7. 3 (5 H, m, ArH), 8. 15, 8. 30 (each 1 H, m, NH), 9. 11, 9. 22 (each 1 H, br s, NH, NH⁺).

[0117]

(実施例58)

4-オクチルアミノー3, 6-ジヒドロー6, 6-ジメチルー2-(4'-メチルベンジルアミノ) -1, 3, 5-トリアジン・酢酸塩

 N^1-4- メチルベンジルー N^5- オクチルービグアナイド・2塩酸塩18.0g(46.1ミリモル)にメタノール300 m l、アセトン180 m l、濃塩酸 1.2 m l を加えて24時間還流後、減圧下で溶媒を留去し、残渣をエタノール200 m l に溶かし、水140 m l、5 N 水酸化ナトリウム水溶液 18.5 m l を加え、1.5 時間還流後、減圧下で濃縮、酢酸エチルで抽出、抽出液を水洗後、減圧下で溶媒を留去し、残渣をエーテルに溶かし、冷却後、析出した結晶を5 の l 1 の

 1 H-NMR (CDCl₃): 0. 87 (3 H, t, J=7 Hz, CH₃), 1. 1-1 . 4 (10 H, m), 1. 30 (6 H, s, (CH₃)₂C), 1. 46 (2 H, m, N HCH₂CH₂), 1. 91 (3 H, s, CH₃COO⁻), 2. 30 (3 H, s, Ar CH₃), 3. 25 (2 H, br dt-1 i ke, NHCH₂CH₂), 4. 43 (2 H, d, J=5 Hz, ArCH₂), 7. 07 (2 H, d, J=8 Hz, ArH), 7. 15 (2 H, d, J=8 Hz, ArH), 8. 18, 8. 60 (each 1 H, m, N H), 9. 12, 9. 22 (each 1 H, m, N H, N H⁺).

[0118]

(実施例59)

3, 6-ジヒドロ-6, 6-ジメチル-4-ヘプチルアミノー2-(4'-メチルベンジルアミノ)-1, 3, <math>5-トリアジン・酢酸塩

 N^1-4- メチルペンジルー N^5- ヘプチルービグアナイド・2塩酸塩10.0g(26.6 1.6 1.0 1

24時間還流後、減圧下で溶媒を留去し、残渣をエタノール100mlに溶かし、水60ml、5N水酸化ナトリウム水溶液10.8mlを加え、1時間還流後、減圧下で濃縮、酢酸エチルで抽出、抽出液を10%酢酸ナトリウム水溶液で洗浄、水洗後、減圧下で溶媒を留去し、残渣をメチルエチルケトンで再結晶して、融点102~104℃の無色結晶を7.2g得た。

 $\begin{array}{c} ^{1}\ H-NMR\ (CDC1_{3})\ :\ 0.\ 8\ 7\ (3\ H,\ t,\ J=7\ Hz,\ CH_{3})\ ,\ 1.\ 1-1\\ .\ 4\ (8\ H,\ m)\ ,\ 1.\ 3\ 0\ (6\ H,\ s,\ (CH_{3})\ _{2}\ C)\ ,\ 1.\ 4\ 6\ (2\ H,\ m,\ N\ H\\ CH_{2}\ C\underline{H}_{2})\ ,\ 1.\ 9\ 1\ (3\ H,\ s,\ CH_{3}\ COO^{-})\ ,\ 2.\ 3\ 0\ (3\ H,\ s,\ A\ r\ C\ H_{3})\ ,\ 3.\ 2\ 4\ (2\ H,\ b\ r\ d\ t-1\ i\ ke,\ N\ H\ C\underline{H}_{2}\ CH_{2})\ ,\ 4.\ 4\ 3\ (2\ H,\ d,\ J=3\ Hz,\ A\ r\ CH_{2})\ ,\ 7.\ 0\ 7\ (2\ H,\ d,\ J=8\ Hz,\ A\ r\ H)\ ,\ 7.\ 1\ 5\ (2\ H,\ d,\ J=8\ Hz,\ A\ r\ H)\ ,\ 8.\ 1\ 7,\ 8.\ 5\ 9\ (e\ a\ c\ h\ 1\ H,\ m,\ N\ H\\)\ ,\ 9.\ 1\ 0,\ 9.\ 2\ 1\ (e\ a\ c\ h\ 1\ H,\ b\ r\ s,\ N\ H,\ N\ H^{+})\ . \end{array}$

[0119]

(実施例60)

3,6ージヒドロー6,6ージメチルー4ーデシルアミノー2ー(4'ーヒドロキシカルボニルベンジルアミノ)-1,3,5ートリアジン・塩酸塩

 $N^1-(4-y)$ キシカルボニルベンジル) $-N^5-$ デシルービグアナイド・2塩酸塩5.0g(10.8ミリモル)にメタノール50ml、アセトン100ml、ピペリジン1.6mlを加えて24時間還流後、減圧下で溶媒を留去し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー[クロロホルム・メタノール・酢酸混液(8:0.7:0.7→8:1:1)で溶出]に付して精製し、その4.0gをエタノール60mlに溶かし、水60ml、5N水酸化ナトリウム水溶液2.4mlを加え、2時間還流後、濃塩酸5mlを加えて減圧下で濃縮、クロロホルムで抽出し、水層をとり、減圧下で溶媒を留去、減圧下で十分に乾燥した後、残渣をメタノールで加熱抽出、ろ過、冷却後、再度、析出した沈殿をろ過し、ろ液の溶媒を減圧下で留去し、残渣をエタノールで加熱抽出、ろ過後、ろ液の溶媒を減圧下で留去し、残渣にエーテルを加えて白黄色の固体3.4gを得た。

 1 H-NMR (CDC1₃): 0. 87 (3H, t, J=7Hz, CH₃), 1. 1-1 . 6 (16H, m), 1. 49 (6H, s, (CH₃)₂C), 3. 25 (2H, br dt-1 i ke, NHC<u>H</u>₂), 4. 59 (2H, d, J=6Hz, ArCH₂), 7. 16 (1H, m, NH), 7. 36 (2H, d, J=8Hz, ArH), 7. 74 (1H, m, NH), 7. 99 (2H, d, J=8Hz, ArH), 8. 33, 8. 45 (each 1H, br s, NH, NH⁺).

[0120]

(実施例61)

2-アミノー1, 6-ジヒドロー6, 6-ジメチルー4-ノニルアミノー1-フェニルー1, 3, 5-トリアジン・塩酸塩

 N^1 ーフェニルー N^5 ーノニルービグアナイド・2 塩酸塩 9.0 g (23.9 ミリモル) にメタノール 100m1、アセトン 80m1、濃塩酸 0.6m1 を加えて 24 時間還流後、減圧下で溶媒を留去し、残渣をメチルエチルケトンで再結晶して、融点 134~13 7 C の無色結晶 3.8 g を得た。

 1 H-NMR (CDCl₃): 0. 88 (3H, t, J=7Hz, CH₃), 1. 0-1. 5 (12H, m), 1. 52 (6H, m, (CH₃)₂C), 1. 61 (2H, m, N HCH₂CH₂), 3. 36 (2H, br dt-like, NHCH₂CH₂CH₂), 4. 2-6. 0 (2H, br, NH₂), 7. 26-7. 31 (2H, m, ArH), 7. 5 3-7. 58 (3H, m, ArH), 8. 10 (1H, br t-like, NH), 1 0. 00 (1H, br s, NH⁺).

[0121]

(実施例62)

3, 6-ジヒドロ-6, 6-ジメチルー4-ノニルアミノー2-フェニルアミノー1, 3, <math>5-トリアジン・酢酸塩

実施例61の再結晶母液をとり、減圧下で溶媒を留去し、残渣をエタノール70mlに溶かし、水45ml、5N水酸化ナトリウム水溶液6.8mlを加え、1時間還流後、減圧下で濃縮、酢酸エチルで抽出、抽出液を10%酢酸ナトリウム水溶液で洗浄、水洗後、減圧下で溶媒を留去し、残渣をメチルエチルケトンで再結晶して、融点113~116℃の無色結晶を4.4g得た。

 1 H-NMR (CDC $_{13}$): 0. 87 (3 H, t, $_{J}$ = 7 Hz, CH $_{3}$), 1. 1-1. 7 (14 H, m), 1. 46 (6 H, s, (CH $_{3}$) $_{2}$ C), 2. 03 (3 H, s, CH $_{3}$ COO $^{-}$), 3. 32 (2 H, br dt-like, NHC $_{12}$), 7. 0-7. 6 (5 H, m, ArH), 7. 85, 9. 03, 9. 37 (each 1 H, m, NH×2, NH $^{+}$).

[0122]

(実施例63)

2-アミノー4-オクチルルアミノー1, 6-ジヒドロー6, 6-ジメチルー1- (1 ' -ナフチル) -1, 3, 5-トリアジン・塩酸塩

 $N^1 - (1-t7) - N^5 - t7$ ーオクチルービグアナイド・2 塩酸塩2.6 g(6.3 ミリモル)にメタノール50 m l、アセトン50 m l、濃塩酸0.2 m l を加えて24時間還流後、減圧下で溶媒を留去し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー [クロロホルム・メタノール混液(9:1)で溶出]に付して精製し、淡黄色の固体1.7 gを得た。

 1 H-NMR (CDC $_{13}$) δ : 0. 88 (3 H, t, J=7 Hz, CH₃), 1. 1-1. 8 (18 H, m, (CH₂)₆, (CH₃)₂C), 3. 39 (2 H, br dt-1 i ke, NHCH₂), 4. 2-5. 8 (2 H, br, NH₂), 7. 4-8. 1 (7 H, m, ArH), 8. 23 (1 H, br t-1 i ke, NH), 10. 01 (1 H, br s, NH⁺).

[0123]

(実施例64)

4-オクチルルアミノー 3 , 6-ジヒドロー 6 , 6-ジメチルー 2- (1'-)ナフチルアミノ) -1 , 3 , 5-トリアジン

実施例63における淡黄色の固体1.6gをエタノール50mlに溶かし、水30ml、5N水酸化ナトリウム水溶液1.7mlを加え、1.5時間還流後、減圧下で濃縮し、エーエルで抽出、抽出液を水洗し、濃縮、冷却後、融点157~159℃の無色結晶を1.1g得た。

 1 H-NMR (CD₃ OD) δ : 0. 90 (3H, t, J=7Hz, CH₃), 1. 2-1. 6 (12H, m), 1. 37 (6H, s, (CH₃) $_{2}$ C), 3. 15 (2H, t, J=7Hz, NHC $_{1}$ H₂), 7. 36-8. 06 (7H, m, ArH).

[0124]

(実施例65)

4-オクチルアミノー2-シクロヘキシルメチルアミノー3, 6-ジヒドロー6, 6-ジメチルー1, 3, 5-トリアジン・酢酸塩

 N^1 ーシクロヘキシルメチルー N^5 ーオクチルービグアナイド・2 塩酸塩 9.0 g(23.5 ミリモル)にメタノール 1 00 m l、アセトン 8 0 m l、濃塩酸 0.6 m l を加えて 2 1 時間還流後、減圧下で溶媒を留去する。残渣にエタノール 1 20 m l、水 8 0 m l、5 N水酸化ナトリウム 9.5 m l を加え、1 時間還流後、減圧下で濃縮し、メチルエチルケトンで抽出、抽出液を水洗後、酢酸 1.7 g を加え、減圧下で溶媒を留去、十分に乾燥後、残渣をメチルエチルケトンで 2 回再結晶して、融点 2 0 ~ 2 0 無色結晶を 4.9 g 得た。

¹ H-NMR (CDC 1₃) δ : 0. 88 (3H, t, J=7Hz, CH₃), 0. 8-1. 8 (23H, m, cyclohexyl, (CH₂)₆), 1. 36 (6H, s, (CH₃)₂C), 1. 97 (3H, s, CH₃COO⁻), 3. 16, 3. 27 (each 2H, m, NHCH₂×2), 8. 15 (2H, m, NH×2), 9. 13 (2H

, br s, NH, NH^+).

[0125]

(実施例66)

2, 4-ジオクチルアミノー3, 6-ジヒドロー6, 6-ジメチルー1, 3, 5-トリアジン・酢酸塩

 N^1 , N^5 -ジオクチルービグアナイド・2 塩酸塩10.0g (25.1 ミリモル) にメタノール100m1、アセトン80m1、濃塩酸0.6m1を加えて64時間還流後、減圧下で溶媒を留去する。残渣にエタノール110m1、水60m1、5N水酸化ナトリウム10.1m1を加え、1時間還流後、減圧下で濃縮し、酢酸エチルで抽出、抽出液を水洗し、減圧下で溶媒を留去、残渣をメチルエチルケトンで再結晶して、融点 $91\sim93$ $\mathbb C$ の無色結晶を7.2g得た。

¹ H-NMR (CDCl₃) δ: 0. 88 (6H, t, J=7Hz, CH₃×2), 1. 0-1. 4 (20H, m), 1. 36 (6H, s, (CH₃)₂C), 1. 53 (4H, m, NHCH₂CH₂×2), 1. 97 (3H, s, CH₃COO⁻), 3. 29 (4H, br dt-like, NHCH₂CH₂×2), 8. 09 (2H, m, NH×2), 9. 10 (2H, br s, NH, NH⁺).

[0126]

(実施例67)

4-オクチルアミノー3, 6-ジヒドロー6, 6-ジメチルー2-ヘプチルアミノー1, 3, 5-トリアジン・酢酸塩

 N^1 ーオクチルー N^5 ーヘプチルービグアナイド・2 塩酸塩 8.0g ($20.8 \le 1$ モル) にメタノール 100m1、アセトン 80m1、濃塩酸 0.5m1 を加えて 64 時間還流後、減圧下で溶媒を留去する。残渣にエタノール 100m1、水 60m1、5N 水酸化ナトリウム 8.5m1 を加え、1 時間還流後、減圧下で濃縮し、酢酸エチルで抽出、抽出液を水洗後、酢酸 1.3g を加え、減圧下で溶媒を留去、十分に乾燥後、残渣をメチルエチルケトンで再結晶 1.3g を加え、減圧下で溶媒を留去、1.3g 得た。

¹ H-NMR (CDCl₃) δ: 0. 88 (6H, t, J=7Hz, CH₃×2), 1. 1-1. 5 (18H, m), 1. 36 (6H, s, (CH₃)₂C), 1. 53 (4H, m, NHCH₂CH₂×2), 1. 97 (3H, s, CH₃COO⁻), 3. 29 (4H, br dt-like, NHCH₂CH₂×2), 8. 12 (2H, m, NH×2), 9. 11 (2H, br s, NH, NH⁺).

[0127]

(実施例68)

4-オクチルアミノー3, 6-ジヒドロー6, 6-ジメチルー2-ヘキシルアミノー1, 3, 5-トリアジン・酢酸塩

 N^1 ーオクチルー N^5 ーヘキシルービグアナイド・2 塩酸塩10.0 g (27.0ミリモル)にメタノール120 m l、アセトン100 m l、濃塩酸0.7 m l を加えて40時間還流後、減圧下で溶媒を留去する。残渣の1/2量にエタノール70 m l、水46 m l、5 N 水酸化ナトリウム6 m l を加え、1 時間還流後、減圧下で濃縮し、酢酸エチルで抽出、抽出液を水洗後、減圧下で溶媒を留去、残渣をメチルエチルケトンで再結晶して、融点92~94 $\mathbb C$ の無色結晶を3.7 g 得た。

¹ H-NMR (CDCl₃) δ : 0. 88 (6H, t, J=7Hz, CH₃×2), 1. 1-1. 5 (16H, m), 1. 36 (6H, s, (CH₃)₂C), 1. 52 (4H, m, NHCH₂CH₂×2), 1. 96 (3H, s, CH₃COO⁻), 3. 28 (4H, br dt-like, NHCH₂CH₂×2), 8. 11 (2H, m, NH×2), 9. 10 (2H, br s, NH, NH⁺).

[0128]

(実施例69)

2, 4-ジヘプチルアミノー3, 6-ジヒドロー6, 6-ジメチルー1, 3, 5-トリアジン・酢酸塩

 N^1 , N^5 -ジヘプチルービグアナイド・2塩酸塩10.0g (27.0ミリモル) にメタノール100 ml、アセトン80 ml、濃塩酸0.7 mlを加えて24時間還流後、減圧下で溶媒を留去する。残渣にエタノール100 ml、水60 ml、5 N水酸化ナトリウム10.9 mlを加え、1 時間還流後、減圧下で濃縮し、酢酸エチルで抽出、抽出液を10% 酢酸ナトリウム水溶液で洗浄、水洗後、減圧下で溶媒を留去、残渣をメチルエチルケトンで再結晶して、融点 $83\sim85\%$ の無色結晶を7.3g 得た。

 1 H-NMR (CDCl₃) δ: 0. 88 (6H, t, J=7Hz, CH₃×2), 1. 0-1. 4 (16H, m), 1. 36 (6H, s, (CH₃)₂C), 1. 53 (4H, m, NHCH₂CH₂×2), 1. 97 (3H, s, CH₃COO⁻), 3. 29 (4H, m, NHCH₂CH₂×2), 8. 12 (2H, m, NH×2), 9. 11 (2H, m, NH, NH⁺).

[0129]

(実施例70)

3, 6-ジヒドロー6, 6-ジメチルー2-ヘキシルアミノー4-ヘプチルアミノー1, 3, 5-トリアジン・酢酸塩

 N^1 -ヘキシル $-N^5$ -ヘプチルービグアナイド・2塩酸塩10.0g(28.1ミリモル)にメタノール100ml、アセトン80ml、濃塩酸0.7mlを加えて23時間 還流後、減圧下で溶媒を留去する。残渣にエタノール100ml、水60ml、5N水酸化ナトリウム11.3mlを加え、1時間還流後、減圧下で濃縮し、酢酸エチルで抽出、抽出液を10%酢酸ナトリウム水溶液で洗浄、水洗後、減圧下で溶媒を留去、残渣をメチルエチルケトンで再結晶して、融点70~75 $^\circ$ の無色結晶を8.4g得た。

 1 H-NMR (CDC1₃) δ: 0. 88 (6H, t, J=7Hz, CH₃×2), 1. 2-1. 7 (18H, m), 1. 36 (6H, s, (CH₃) $_{2}$ C), 1. 97 (3H, s, CH₃ COO⁻), 3. 29 (4H, br dt-like, NHC $_{12}$ ×2), 8. 10 (2H, m, NH×2), 9. 10 (2H, br s, NH, NH⁺).

[0130]

(実施例71)

3,6-ジヒドロ-6,6-ジメチル-4-ヘプチルアミノ-2-(1',1',3',3'-テトラメチルブチルアミノ)-1,3,5-トリアジン・酢酸塩

¹ H-NMR (CDCl₃) δ:0.87 (3H, t, J=7Hz, CH₃), 0.98 (9H, s, (CH₃)₃C), 1.1-1.6 (10H, m), 1.38, 1.42 (each 6H, s, (CH₃)₂C×2), 1.89 (2H, s, CH₂), 1.97 (3H, s, CH₃COO⁻), 3.29 (2H, br dt-like, NHC<u>H</u>₂), 7.33 (1H, br s, NH), 8.09 (1H, m, NH), 8.81, 9.09 (each H, m, NH, NH⁺).

[0131]

(実施例72)

2-アミノー3, 6-ジヒドロー6, 6-ジメチルー4-テトラデシルアミノー1, 3, 5-トリアジン・塩酸塩

1-rミノテトラデカン・塩酸塩 27g (0. 108 モル)、ジシアノジアミド 9. 5g (0. 113 モル) にn-プロパノール 150m l を加え、64 時間還流後、冷却し、析出した結晶 (1-アミノテトラデカン・塩酸塩)をろ別し、ろ液を濃縮後、冷却し、無色結晶(粗 N^1 -テトラデシルービグアナイド・塩酸塩)を得た。次に、その 10.0g

(30.0ミリモル)にメタノール100m1、アセトン80m1、濃塩酸3.0mlを加えて20時間還流後、減圧下で溶媒を留去し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー [クロロホルム・メタノール・酢酸混液(8:1:1→8:1:2)で溶出] に付して精製し、メチルエチルケトンで再結晶して融点186-187℃の無色結晶1.2gを得た。

¹ H-NMR (DMSO-d₆) δ: 0.86 (3H, t, J=7Hz, CH₃), 1 .2-1.6 (22H, m), 1.43 (6H, s, (CH₃)₂C), 3.25 (2H, br t-like, NHC<u>H</u>₂), 7.02, 7.41 (each 2H, m), 8 .68 (1H, m).

[0132]

(実施例73)

2-エチルアミノー3, 6-ジヒドロー6, 6-ジメチルー4-ドデシルアミノー1, 3, 5-トリアジン・酢酸塩

 N^1 -エチルー N^5 -ドデシルービグアナイド・塩酸塩 8.0g (24.0ミリモル)にメタノール 100ml、アセトン 80ml、濃塩酸 2.6ml を加えて 64 時間還流後、減圧下で溶媒を留去する。残渣にエタノール 100ml、水 60ml、5N 水酸化ナトリウム 12.0ml を加え、 1 時間還流後、減圧下で濃縮し、酢酸エチルで抽出、抽出液を 10% 酢酸ナトリウム水溶液で洗浄、水洗後、減圧下で溶媒を留去、残渣をメチルエチルケトンで再結晶して、融点 $79\sim82\%$ の無色結晶を 6.2g 得た。

¹ H-NMR (CDCl₃) δ : 0. 88 (3H, t, J=7Hz, CH₃), 1. 16 (3H, t, J=7Hz, NHCH₂ C_{H₃}), 1. 1-1. 4 (18H, m), 1. 3 7 (6H, s, (CH₃)₂C), 1. 53 (2H, m, NHCH₂ C_{H₂}), 1. 97 (3H, s, CH₃ COO⁻), 3. 31 (4H, m, NHC_{H₂} CH₂, NHC_{H₂} CH₃), 8. 13 (2H, m, NH×2), 9. 12 (2H, m, NH, NH⁺).

[0133]

(実施例74)

[0134]

(実施例75)

2-アミノー3, 6-ジヒドロー6, 6-ジメチルー4ードデシルアミノー1, 3, 5-

1-アミノドデカン・塩酸塩17.0g(76.6ミリモル)、ジシアノジアミド6.5g(77.3ミリモル)を185~190℃の油浴中で40分間、攪拌・加熱後、エタノール200m1に溶かし、更にアセトン100m1、濃塩酸7.7mlを加えて20時間還流後、減圧下で溶媒を留去し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー [クロロホルム・メタノール混液(8:2)で溶出]に付して精製する。精製物20gを酢酸エチル・メタノール混液に溶かし、5N水酸化ナトリウム15m1、水を加えて十分に攪拌し、酢酸エチル層を10%酢酸ナトリウム水溶液で洗浄後、減圧下で溶媒を留去し、残渣をメタノール100mlに溶かし、氷冷下、濃硝酸3.0mlを加え、減圧下で溶媒を留去

し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー [クロロホルム・メタノール・酢酸混液 $(8:1:1 \rightarrow 8:1:2)$ で溶出] に付して精製し、淡黄色樹脂状の固体 6.2 g を得た。

 1 H-NMR (DMSO-d₆) δ: 0. 86 (3H, t, J=7Hz, CH₃), 1. 1-1. 6 (20H, m), 1. 39 (6H, s, (CH₃)₂C), 3. 0-3. 3 (2H, m, NHC<u>H</u>₂), 7. 10, 8. 01 (each 2H, m), 8. 35 (1H, m).

[0135]

(参考例1)

 $N^1 - (4-メトキシベンジル) - シアノグアニジン (実施例<math>1$ の製造法1における9の化合物)

4ーメトキシベンジルアミン・塩酸塩 7 0.0 g(0.40 モル)、ナトリウムジシアナミド 3 9.5 g(0.44 モル)にアセトニトリル 8 0 0 m l を加え、19時間還流後、減圧下で溶媒を留去し、残渣をメタノールに加熱溶解させ、不溶物をろ別後、減圧下で溶媒を留去し、残渣を酢酸エチルより再結晶して融点 8 9~9 2 $\mathbb C$ の無色結晶を 6 7.0 g 得た。

 1 H-NMR (DMSO-d₆) δ:3.73 (3H, s, CH₃O), 4.19 (2 H, d, J=6Hz, ArCH₂), 6.71 (1H, m, NH), 6.90 (2H, d, J=9Hz, ArH), 7.19 (2H, d, J=9Hz, ArH), 7.1-7.3 (1H, over lap, NH).

[0136]

(参考例2)

 $N^1 - (4-メトキシベンジル) - N^5 - デシルービグアナイド・2 塩酸塩(実施例 1 の製造法 1 における 1 1 の化合物)$

参考例1の化合物40.0g(0.17モル)、1-r > 1 アラン 27.4g(0.17モル)をキシレン660m1に懸濁させ、濃塩酸16m1を加え、ジーンスターク(水分分留器)を付け8時間還流後、減圧下で溶媒を留去し、残渣を70%アセトニトリル水溶液に溶かし、氷冷下、濃塩酸28m1を加え、析出した結晶を70%アセトニトリル水溶液で再結晶して融点222~224℃の無色結晶を62.0g得た。

¹ H-NMR (DMSO-d₆) δ: 0. 86 (3 H, t, J=7 Hz, CH₃), 0. 9-1. 6 (16 H, m), 3. 15 (2 H, m, NHCH₂), 3. 74 (3 H, s, CH₃O), 4. 38 (2 H, m, ArCH₂), 5. 0-5. 6 (1 H, br, NH), 6. 92 (2 H, d, J=8 Hz, ArH), 7. 32 (2 H, m, ArH), 8. 4-9. 6 (3 H, br, NH×3).

[0137]

(参考例3)

 $N^1 - 4 - 3$ トキシフェネチルービグアナイド・塩酸塩(実施例 15 の製造法 2 における 16 の化合物)

4-メトキシフェネチルアミン・塩酸塩30.0g(0.16モル)、ジシアノジアミド14.1g(0.17モル)にn-プロパノール200m1を加え、24時間還流後、冷却し、析出した結晶をろ別し、ろ液を濃縮、冷却後、析出した結晶をn-プロパノールで再結晶して融点136~139 $\mathbb C$ の無色結晶を22.6g得た。

 1 H-NMR (DMSO-d₆) δ: 2. 70 (2 H, t-like, ArCH₂CH₂), 3. 27 (2 H, dt-like, ArCH₂CH₂C), 3. 72 (3 H, s, C H₃O), 6. 66 (4 H, m, NH), 6. 87 (2 H, d, J=9 Hz, ArH), 6. 7-7. 1 (2 H, over lap, NH), 7. 16 (2 H, d, J=9 Hz, ArH), 7. 2-7. 5 (1 H, br, NH⁺).

[0138]

(参考例4)

 N^1 - ヘキシルーシアノグアニジン (実施例 6 8 の製造法 1 における 9 の化合物)

1-ヘキシルアミン・塩酸塩49.0g(0.36モル)、ナトリウムジシアナミド35.0g(0.39モル)にイソプロピルアルコール300mlを加え、20時間還流後、減圧下で溶媒を留去し、残渣にメタノールを加えて加熱し、不溶物をろ別後、減圧下で溶媒を留去し、残渣にジオキサンを加えて加熱後、濃縮、冷却し、無色結晶を35.2g得た。

¹ H-NMR (DMSO-d₆) δ : 0. 86 (3H, t, J=7Hz, CH₃), 1. 1-1. 5 (8H, m), 3. 02 (2H, br dt-like NHC<u>H₂</u>), 6. 61 (2H, m, NH×2), 7. 77 (1H, m, NH).

[0139]

(参考例 5)

 N^1 ーヘキシルー N^5 ーオクチルービグアナイド・2 塩酸塩(実施例 6 8 の製造法 1 における 1 1 の化合物)

参考例4の化合物10.0g(59.4ミリモル)、1-アミノオクタン8.1g(62.4ミリモル)をキシレン200mlに懸濁させ、濃塩酸5.7mlを加え、ジーンスターク(水分分留器)を付け8時間還流後、減圧下で溶媒を留去し、残渣を70%アセトニトリル水溶液100mlに溶かし、濃塩酸9.9mlを加えて氷冷し、無色結晶を16.2g得た。

¹ H-NMR (DMSO-d₆, D₂O) δ : 0. 87 (6H, m, CH₃×2), 0. 15-1. 40 (16H, m), 1. 52 (4H, m, NHCH₂CH₂×2), 3. 18 (4H, t, J=7Hz, NHCH₂CH₂×2).

[0140]

<抗菌活性試験>

各実施例で得られた化合物について、抗菌作用を調べるため、日本化学療法学会標準法 に従い、最小発育阻止濃度(MIC)を求めた。

試験菌として、S. aureus 209PJC、MRSA 97-115、E. coli NIHJ JC-2、P. aeruginosa PAO-1の4種を用い、培地はMueller-Hinton broth (DIFCO) を用い、供試菌1白金耳を培地20mlに接種し、37℃で16~20時間静置培養した後、滅菌生理食塩水で各菌種とも10⁵個/mlに希釈して試験菌液とした。

次に各化合物をメタノールに溶解後、培地で1/2の段階希釈をして感受性用測定培地を調整し、試験管に2mlずつを分注した。培地における化合物濃度は、100μg/ml及びその2ⁿ倍(n=-10~1)とした。試験菌液をそれぞれの感受性培地に25μl接種し、37℃で20~24時間培養後判定を行い、発育が完全に阻止された最低濃度(最小発育阻止濃度、MIC)を測定した。また、対照薬として、20%グルコン酸クロルヘキシジン溶液(和光純薬工業株式会社製)を用いて同様に試験を行った。

試験結果を下記表に示す。表中の数値はMICを表し、単位は μg/mlである。

【0141】 【表1】

菌株			化	合	物		
ES 1/4	実施例1	実施例2	実施例3	実施例4	実施例 5	実施例 6	実施例7
S.aureus 209PJC	0.4	0.4	1.6	0.4	0.5	0.9	0.2
MRSA 97-115	0.4	0.8	1.6	0.8	0.9	1.8	0.8
E.coli NIHJ JC-2	12.5	12.5	25	50	15	57	12.5
P.aeruginosa PAO-1	25	50	50	50	30	114	50

【表2】

			化	合	物		
菌 株	実施例 8	実施例 9	実施例 1 0	実施例 1 1	実施例 1 2 (1)	実施例 12 (2)	実施例 1 3
S.aureus 209PJC	0.4	0.4	0.4	0.4	0.4	0.8	1.6
MRSA 97-115	3. 1	1.6	6.4	1.6	0.8	1.6	1.6
E.coli NIHJ JC-2	2 5	100	12.8	>100	2 5	5 0	> 1 0 0
P.aeruginosa PAO-1	>100	>100	2 6	>100	2 5	5 0	>100

【0143】 【表3】

			化	合	物		
菌株	実施例	実施例	実施例	実施例	実施例	実施例	実施例
	1 4	1 5	1 5	1 6	1 6	17	1 8
		(1)	(2)	(1)	(2)		(1)
S.aureus 209PJC	3.1	0.4	0.4	0.4	0.4	0.8	0.4
MRSA 97-115	3.1	1.6	1.6	1.6	1.6	1.6	0.8
E.coli NIHJ JC-2	50	25	50	25	25	12.5	6.3
P.aeruginosa PAO-1	100	50	50	50	25	25	25

【0144】 【表4】

			化。	合	. 物		
菌株	実施例 18 (2)	実施例 1 9	実施例 2 0	実施例 2 1	実施例 2 2	実施例 2 3	実施例 2 4
S.aureus 209PJC	0.8	0.4	3.1	1.5	0.8	0.8	1.6
MRSA 97-115	1.6	3. 1	3.1	3.1	0.8	1.6	1.6
E.coli NIHJ JC-2	6.3	5 0	5 0	2 5	2 5	> 1 0 0	5 0
P.aeruginosa PAO-1	12.5	100	5 0	5 0	2 5	>100	5 0

[0145]

【表5】

			化	合	物		
菌株	実施例 2 5	実施例 2 6	実施例 2 7	実施例 28	実施例 2 9	実施例 3 0	実施例 3 1
S.aureus 209PJC	1.6	3.1	1.6	1.6	0.8	1.6	1.6
MRSA 97-115	1.6	6.3	1.6	3. 1	1.6	3. 1	3.1
E.coli NIHJ JC-2	5 0	.5 0	2 5	2 5	>100	2 5	12.5
P.aeruginosa PAO-1	100	5 0	>100	5 0	>100	5 0	2 5

【0146】 【表6】

			化	合	物		
菌株	実施例	実施例	実施例	実施例	実施例	実施例	実施例
	3 2	3 3	3 4	3 5	3 6	3 7	38(2)
S. aureus 209PJC	0.8	1.6	1.6	0.8	0.8	0.8	0.4
MRSA 97-115	1.6	3.1	1.6	3. 1	1.6	1.6	0.8
E.coli NIHJ JC-2	2 5	2 5	5 0	2 5	>100	12.5	2 5
P.aeruginosa PAO-1	100	50.	100	2 5	> 1 0 0	2 5	100

【0147】 【表7】

			化	合	物		
··· 菌··株	実施例	実施例	実施例	実施例	実施例	実施例	実施例
	3 9	4 0	(2)	4 2	43	43	4 4
S.aureus 209PJC	0.4	0.4	0.4	0.8	0.4	0.8	0.2
MRSA 97-115	0.8	0.8	0.8	1.6	0.8	1.6	0.8
E. coli NIHJ JC-2	2 5	2 5	6.3	1 2 . 5	6.3	2 5	1.6
P.aeruginosa PAO-1	5 0	2 5	12.5	12.5	2 5	2 5	1 2 . 5

[0148]

【表8】

菌 株	化	合	物
	実施例 4 5	実施例46	実施例47
S.aureus 209PJC	0.4	0.4	0.4
MRSA 97-115	0.4	0.4	0.8
E.coli NIHJ JC-2	> 1 0 0	12.5	12.5
P.aeruginosa PAO-1	> 1 0 0	2 5	12.5

【0149】 【表9】

			1	it.	合	物	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·
菌株	実施例	実施例	実施例	実施例	実施例	実施例	実施例
-	4 8	4 9	5 0	5 1	5 2	5 3	5 4
S. aureus 209PJC	0.8	0.4	0.4	0.4	0.8	1.6	0.8
MRSA 97-115	1.6	0.8	0.4	0.8	1.6	3.1	1.6
E. coli NIHJ JC-2	12.5	12.5	12.5	50	12.5	50	50
P.aeruginosa PAO-1	12.5	25	25	100	25	100	100

【0150】 【表10】

			1	化		物	
菌株	実施例	実施例	実施例	実施例	実施例	実施例	実施例
	5 5	5 6	5 7	5 8	5 9	6 0	6 1
S. aureus 209PJC	0.4	0.4	0.8	0.4	0.8	3.1	6.3
MRSA 97-115	0.8	0.8	1.6	0.4	1.6	6.3	6.3
E. coli N1HJ JC-2	12.5	12.5	25	12.5	25	>100	>100
P. aeruginosa PAO-1	50	12.5	25	12.5	50	>100	>100

[0151]



			1	Ľ	合	物	
菌株	実施例	実施例	実施例	実施例	実施例	実施例	実施例
	6 2	6 3	6 4	6 5	6 6	6 7	6 8
S. aureus 209PJC	0.8	6.3	0.8	0.8	0.8	0.8	0.8
MRSA 97-115	0.8	6.3	0.8	0.8	1.6	1.6	0.8
E. coli NIHJ JC-2	12.5	100	25	25	100	100	12.5
P. aeruginosa PAO-1	12.5	100	25	50	>100	100	50

【0152】 【表12】

			1	化 合		物	物		
菌株	実施例	実施例	実施例	実施例	実施例	実施例	実施例	対照薬	
	6 9	7 0	7 1	7 2	7 3	7 4	7 5		
S. aureus 209PJC	0.8	0.8	0.8	0.8	0.8	0.8	0.8	0.2	
MRSA 97-115	0.8	1.6	0.8	1.6	1.6	0.8	3.1	3.1	
E. coli NIHJ JC-2	12.5	25	100	25	12.5	12.5	· 25	1.6	
P. aeruginosa PAO-1	50	25	100	25	50	100	50	50	

[0153]

<殺菌活性試験>

実施例1、2、4、15(1)、22、31、37、38(2)、43(1)、43(2)、48、49、56、58、65、68、69、72の化合物と対照薬について石炭酸係数測定法を用いて殺菌活性の評価を行った。

試験菌には、抗菌活性試験と同様の菌種を用い、使用培地は試験菌の前培養培地として SCD培地(栄研化学株式会社製)、また殺菌処理後の試験液中の生存菌の増殖培地には ハートインフュジョンブイヨン培地(栄研化学株式会社製)を用い、供試菌1白金耳に培 地20mlに接種し、37℃で18~20時間静置培養後、滅菌生理食塩水にて1×10 「個/mlに調整し、試験菌液とした。

次に各化合物のメタノール溶液を滅菌水で1/2段階希釈をし、5 m l ずつを試験管に分注し、先に調整した試験菌液 0.5 m l を加えよく混和する。1分、3分および5分経過後、被検液 5 μ l を採取し、ハートインフュジョンブイヨン培地 2 m l に接種し、37℃、40~48時間培養し、菌の発育の有無を判定する。試験は3回行い、うち2回以上、菌の発育の認められたかった最小の濃度を最小殺菌濃度(MBC値)とした。また、対照薬として、20%グルコン酸クロルヘキシジン溶液(和光純薬工業株式会社製)を用いて同様に試験を行った。

試験結果を下記表に示す。表中の数値はMBCを表し、単位はμg/mlである。

[0154]

【表13】

菌株	実施例 1			実施例 2			実施例 4		
	1分	3 分	5分	1分	3分	5分	1分	3分	5分
S.aureus 209PJC	6.3	3.1	3.1	12.5	6.3	3.1	50	12.5	6.3
MRSA 97-115	25	6.3	6.3	25	12.5	6.3	25	6.3	6.3
E.coli NIHJ JC-2	6.1	3.1	1.6	6.3	3.1	3.1	3.1	1.6	1.6
P.aeruginosa PAO-1	1.6	0.8	0.8	3.1	1.6	1.6	3.1	3.1	1.6

【0155】 【表14】

菌株	実施	例 1 5 (1)	実施例22			
259 12本	1分	3 分	5 分	1分	3 分	5分	
S.aureus 209PJC	12.5	3.1	3.1	12.5	6.3	6.3	
MRSA 97-115	25	12.5	6.3	25	25	12.5	
E.coli NIHJ JC-2	6.3	3.1	1.6	6.3	6.3	6.3	
P.aeruginosa PAO-1	6.3	3.1	3.1	12.5	3.1	3.1	

【0156】 【表15】

菌株	実施例31			実	施例 3	7	実施例38(2)		
	1分	3分	5分	1分	3分	5分	1分	3 分	5分
S.aureus 209PJC	25	12.5	12.5	12.5	6.3	6.3	12.5	6.3	3.1
MRSA 97-115	25	12.5	6.3	25	25	12.5	25	12.5	12.5
E.coli N1HJ JC-2	12.5	12.5	6.3	12.5	6.3	3.1	6.3	3.1	3.1
P.aeruginosa PAO-1	12.5	12.5	6.3	3.1	3.1	3.1	6.3	3.1	1.6

[0157]



菌 株	実施例	4 3	(1)	実施例43(2)				
	1分	3分	5分	1分	3分	5分		
S.aureus 209PJC	25	6.3	6.3	25	6.3	6.3		
MRSA 97-115	50	25	12.5	>50	25	25		
E.coli N1HJ JC-2	12.5	6.3	3.1	12.5	6.3	6.3		
P.aeruginosa PAO-1	3.1	3.1	3.1	12.5	6.3	6.3		

【0158】 【表17】

菌株	実	実施例48			実施例49			実施例56		
가 면의 가	1分	3 分	5 分	1分	3 分	5 分	1分	3 分	5分	
S.aureus 209PJC	12.5	6.3	6.3	12.5	6.3	6.3	25	12.5	6.3	
MRSA 97-115	12.5	6.3	6.3	25	12.5	12.5	25	12.5	6.3	
E. coli NIHJ JC-2	6.3	6.3	3.1	12.5	6.3	3.1	12.5	3.1	3.1	
P.aeruginosa PAO-1	6.3	3.1	3.1	12.5	3.1	3.1	12.5	3.1	1.6	

【0159】 【表18】

	実	実施例58			実施例65			実施例68		
菌 株	1分	3分	5分	1分	3 分	5 分	1分	3 分	5分	
S. aureus 209PJC	6.3	3. ⁻ 1	3.1	12.5	3.1	3.1	12.5	6.3	6.3	
MRSA 97-115	25	25	12.5	25	12.5	12.5	12.5	6.3	6.3	
E. coli N1HJ JC-2	12.5	6.3	6.3	3.1	1.6	1.6	12.5	6.3	6.3	
P.aeruginosa PAO-1	12.5	6.3	3.1	3.1	1.6	1.6	6.3	3.1	1.6	

[0160]



	実施例69			実	施例 7	2	対照薬		
菌 株	1分	3 分	5分	1分	3 分	5分	1分	3 分	5分
S. aureus 209PJC	6.3	6.3	3.1	3.1	1.6	1.6	62.5	62.5	62.5
MRSA 97-115	25	25	12.5	25	12.5	12.5	1000	250	125
E. coli NIHJ JC-2	6.3	3.1	3.1	6.3	3.1	3.1	62.5	31.3	15.6
P.aeruginosa PAO-1	3.1	1.6	1.6	3.1	1.6	1.6	>400	>400.	>400

【産業上の利用可能性】

[0161]

本発明の有効成分である化合物 (1) は強い抗菌作用および殺菌作用を有しているので、抗菌剤あるいは殺菌・消毒剤として極めて有用である。

【書類名】要約書

【要約】

【課 題】 2, 4-ジアミノ-1, 3, 5-トリアジン誘導体またはその薬理学的に許容される塩を含有する新規抗菌剤の提供。

【解決手段】下記一般式(1);

【化1】

で示される化合物またはその薬理学的に許容され得る塩を有効成分として含有することを特徴とする抗菌剤。

【選択図】なし

特願2003-363820

出願人履歴情報

識別番号

[000236573]

1. 変更年月日

1990年 8月 7日

[変更理由]

新規登録

住 所

大阪府大阪市東淀川区柴島1丁目4番29号

氏 名 浜理薬品工業株式会社